



Quito - Ecuador

NORMA TÉCNICA ECUATORIANA

NTE INEN 1076:2013
Primera revisión

PREVENCIÓN DE INCENDIOS. CLASIFICACIÓN E IDENTIFICACIÓN DE SUSTANCIAS PELIGROSAS EN PRESENCIA DE FUEGO.

Primera edición

FIRE CLASSIFICATION AND IDENTIFICATION OF HAZARDOUS SUBSTANCES IN PRESENCE OF FIRE.

First edition

DESCRIPTORES: Sustancia peligrosa, fuego, inflamabilidad, riesgo, salud, reactividad, propiedad, especial, etiquetado.
SG 02.01-411
CDU: 614.84
ICS: 13220.10

Norma Técnica Ecuatoriana Obligatoria	PREVENCIÓN DE INCENDIOS. CLASIFICACIÓN E IDENTIFICACIÓN DE SUSTANCIAS PELIGROSAS EN PRESENCIA DE FUEGO.	NTE INEN 1076:2013 Primera revisión 2013-05
<p>1. OBJETO</p> <p>1.1 Esta norma establece la clasificación y el método de identificar las sustancias peligrosas en presencia de fuego, respecto a tres aspectos fundamentales:</p> <ul style="list-style-type: none">a) Riesgo para la salud.b) Riesgo de inflamabilidad.c) Riesgo de reactividad (inestabilidad). <p>2. ALCANCE</p> <p>2.1 Esta norma se aplica a las sustancias listadas en la Tabla A1, en caso de que dichas sustancias sean sometidas al fuego, con referencia a los aspectos mencionados en 1.1, con el fin de prevenir los riesgos asociados a quienes las manipulan y, en caso de incendio, al personal de extinción de incendios.</p> <p>2.2 Esta norma no se aplica a los riesgos para la salud que las sustancias de la Tabla A1, o cualquier otra sustancia, pueda presentar en condiciones normales de presión y temperatura. Tampoco se aplica a los riesgos que la exposición continua y por largos períodos, pueda originar en forma de enfermedades profesionales o de otra índole.</p> <p>2.3 Esta norma se aplica aún a sustancias que en condiciones normales no presentan peligro alguno, pero que, expuestas al fuego, presentan riesgo en uno o varios de los aspectos mencionados en 1.1.</p> <p>3. DEFINICIONES</p> <p>3.1 Los términos usados en esta norma se definen en la NTE INEN ISO 13 943.</p> <p>4. CLASIFICACION</p> <p>4.1 Las sustancias de la Tabla A1 se clasifican por su grado de riesgo en cinco tipos distintos, numerados 0, 1, 2, 3, 4, de menor a mayor riesgo; la clasificación se aplica a cada uno de los riesgos contemplados en esta norma: a la salud, inflamabilidad y reactividad.</p> <p>4.2 La Tabla A1 establece, además de la clasificación arriba mencionada, las propiedades y constantes físicas más importantes de las sustancias peligrosas, que son relevantes en la lucha contra incendios.</p> <p>4.3 Para cada uno de los riesgos (a la salud, de inflamabilidad y de reactividad) en caso de incendio, los grados de riesgo (0, 1, 2, 3, 4) significan:</p> <p>4.3.1 <i>Riesgo para la salud.</i> El criterio para establecer el riesgo para la salud de las sustancias clasificadas en la Tabla A1, se limita a las siguientes condiciones: el personal expuesto no lleva ningún equipo especial o solo el usual del cuerpo de bomberos; la exposición es única (una sola vez, no se repite); la exposición es por períodos cortos (un segundo a una hora):</p> <p style="text-align: right;"><i>(Continúa)</i></p> <hr/> <p>DESCRIPTORES: Sustancia peligrosa, fuego, inflamabilidad, riesgo, salud, reactividad, propiedad, especial, etiquetado.</p>		

- a) *Grado 0.* Materiales que bajo condiciones de emergencia, no presenta riesgos más allá de los presentes en los materiales combustibles ordinarios. Los criterios son los siguientes:
- a.1) Los gases y vapores cuyo LC_{50} para toxicidad aguda por inhalación es mayor que 10 000 ppm.
 - a.2) Polvos y nieblas cuyo LC_{50} para toxicidad aguda por inhalación es mayor que 200 mg/l.
 - a.3) Materiales cuyo LD_{50} para toxicidad aguda dérmica es mayor que 2000 mg/kg.
 - a.4) Materiales cuyo LD_{50} para toxicidad aguda oral es mayor que 2000 mg/kg.
 - a.5) Materiales que son esencialmente no irritantes al tracto respiratorio, ojos y piel.
- b) *Grado 1.* Materiales que bajo condiciones de emergencia, pueden causar irritación. Los criterios son los siguientes:
- b.1) Los gases y vapores cuyo LC_{50} para toxicidad aguda por inhalación es mayor que 5000 ppm pero menor o igual a 10000 ppm.
 - b.2) Polvos y nieblas cuyo LC_{50} para toxicidad aguda por inhalación es mayor que 10 mg/l pero menor o igual a 200 mg/l.
 - b.3) Materiales cuyo LD_{50} para toxicidad aguda dérmica es mayor que 1000 mg/kg pero menor o igual a 2000 mg/kg.
 - b.4) Materiales cuyo LD_{50} para toxicidad aguda oral es mayor que 500 mg/kg pero menor o igual a 2000 mg/kg.
 - b.5) Materiales que pueden causar irritaciones leves o moderadas al tracto respiratorio, ojos y piel.
- c) *Grado 2.* Materiales que bajo condiciones de emergencia, pueden causar discapacidad temporal o lesiones residuales. Los criterios son los siguientes:
- c.1) Gases cuyo LC_{50} para toxicidad aguda por inhalación es mayor que 3000 ppm pero menor o igual a 5000 ppm.
 - c.2) Cualquier líquido cuya concentración de vapor saturado a 20 °C es igual o mayor que 1/5 de su LC_{50} para toxicidad aguda por inhalación, si su LC_{50} es menor o igual a 5000 ppm, y no cumple los criterios para ningún grado de riesgo 3 o 4.
 - c.3) Polvos y nieblas cuyo LC_{50} para toxicidad aguda por inhalación es mayor que 2 mg/l pero menor o igual a 10 mg/l.
 - c.4) Materiales cuyo LD_{50} para toxicidad aguda dérmica es mayor que 200 mg/kg pero menor o igual a 1 000 mg/kg.
 - c.5) Gases licuados comprimidos con puntos de ebullición entre -30 °C y -55 °C que pueden causar daño severo al tejido en contacto, depende de la duración de la exposición.
 - c.6) Materiales que son irritantes respiratorios.
 - c.7) Materiales que pueden causar irritaciones severas a los ojos o lagrimales, pero que son reversibles.
 - c.8) Materiales que son sensitivos o irritantes primarios de la piel.
 - c.9) Materiales cuyo LD_{50} para toxicidad aguda oral es mayor que 50 mg/kg pero menor o igual a 500 mg/kg.

(Continúa)

- d) *Grado 3.* Materiales que bajo condiciones de emergencia, pueden causar lesiones serias o permanentes. Los criterios son los siguientes:
- d.1) Gases cuyo LC_{50} para toxicidad aguda por inhalación es mayor que 1000 ppm pero menor o igual a 3 000 ppm.
 - d.2) Cualquier líquido cuya concentración de vapor saturado a 20 °C es igual o mayor su LC_{50} para toxicidad aguda por inhalación, si su LC_{50} es menor o igual a 3000 ppm, y no cumple los criterios para ningún grado de riesgo 4.
 - d.3) Polvos y nieblas cuyo LC_{50} para toxicidad aguda por inhalación es mayor que 0,5 mg/l pero menor o igual a 2 mg/l.
 - d.4) Materiales cuyo LD_{50} para toxicidad aguda dérmica es mayor que 40 mg/kg pero menor o igual a 200 mg/kg.
 - d.5) Gases licuados comprimidos con puntos de ebullición menores o iguales a -55 °C que pueden causar congelación y daño irreversible al tejido en contacto.
 - d.6) Materiales que son corrosivos para el tracto respiratorio.
 - d.7) Materiales que son corrosivos a los ojos o causan opacidad a la córnea irreversible.
 - d.8) Materiales que son corrosivos para la piel.
 - d.9) Materiales cuyo LD_{50} para toxicidad aguda oral es mayor que 5 mg/kg pero menor o igual a 50 mg/kg.
- e) *Grado 4.* Materiales que bajo condiciones de emergencia, pueden ser letales. Los criterios son los siguientes:
- e.1) Gases cuyo LC_{50} para toxicidad aguda por inhalación es menor o igual a 1 000 ppm.
 - e.2) Cualquier líquido cuya concentración de vapor saturado a 20 °C es igual o mayor que 10 veces su LC_{50} para toxicidad aguda por inhalación, si su LC_{50} es menor o igual a 1 000 ppm.
 - e.3) Polvos y nieblas cuyo LC_{50} para toxicidad aguda por inhalación es menor o igual a 0,5 mg/l.
 - e.4) Materiales cuyo LD_{50} para toxicidad aguda dérmica es menor o igual a 40 mg/kg.
 - e.5) Materiales cuyo LD_{50} para toxicidad aguda oral es menor o igual a 5 mg/kg.

4.3.2 Riesgo de inflamabilidad. El criterio para la asignación del grado de riesgo en este aspecto, es la facilidad de entrar en combustión de cada sustancia;

- a) *Grado 0.* Materiales que no se queman bajo condiciones típicas de fuego, incluidos intrínsecamente los materiales no combustibles como concreto, roca y arena. Los criterios son los siguientes:
- a.1) Materiales que no se queman en aire cuando son expuestos a 816 °C de temperatura por un periodo de 5 minutos.
- b) *Grado 1.* Materiales que necesitan recalentarse para iniciar la combustión. El agua puede producir espuma si penetra bajo la superficie de la sustancia líquida, al convertirse en vapor. Pero el agua aplicada superficialmente puede apagar el incendio por nebulización. Los criterios son los siguientes:
- b.1) Materiales que pueden quemarse en aire cuando son expuestos a 815,5 °C por un periodo de 5 minutos.
 - b.2) Líquidos, sólidos y semisólidos que tienen un punto de inflamación mayor o igual a 93,4 °C.

(Continúa)

- b.3) Líquidos con punto de inflamación mayor a 35 °C en una solución miscible en agua o disperso con agua en un líquido o sólido no combustible, que contenga el 85% en peso.
- b.4) Polvos o gránulos mayores a 420 µm.
- b.5) La mayoría de los materiales combustibles ordinarios.
- b.6) Sólidos que contienen más de 0,5 % en peso de un solvente inflamable o combustible.
- c) *Grado 2.* Materiales que deben calentarse moderadamente o exponerse a una alta temperatura ambiente para producir ignición. Bajo condiciones normales, estos materiales no forman atmósferas peligrosas con el aire, pero bajo condiciones de alta temperatura ambiental o bajo calor moderado pueden despedir vapores que en suficiente cantidad puede producir atmósferas peligrosas con el aire. Materiales en este grado incluye también a los sólidos suspendidos finamente divididos que no requieren de calentamiento para entrar en ignición. Los criterios son los siguientes:
 - c.1) Líquidos que tienen un punto de inflamación mayor o igual a 37,8 °C y menor a 93,4 °C.
 - c.2) Sólidos de tamaño menor a 420 µm que presentan un riesgo ordinario de formar nubes de polvo que puede entrar en ignición.
 - c.3) Materiales sólidos en forma de copos, fibras o retazos que pueden quemarse rápidamente.
 - c.4) Sólidos y semisólidos que desprender fácilmente vapores inflamables.
 - c.5) Sólidos que contienen más de 0,5 % en peso de un solvente inflamable o combustible.
- d) *Grado 3.* Materiales que pueden inflamarse a temperatura ambiente. Los materiales en este grado, producen atmósferas peligrosas con el aire en cualquier temperatura ambiente. Los criterios son los siguientes:
 - d.1) Líquidos que tienen un punto de inflamación mayor o igual a 22,8 °C y menor a 37,8 °C.
 - d.2) Sólidos de tamaño menor a 75 µm que presentan un riesgo ordinario de formar nubes de polvo que puede entrar en ignición.
 - d.3) Materiales que se queman extremadamente rápido, usualmente por contener oxígeno.
 - d.4) Sólidos que contienen más de 0,5 % en peso de un solvente inflamable o combustible.
- e) *Grado 4.* Materiales que se vaporizan rápida o completamente bajo condiciones ambientales normales de presión y temperatura. Los criterios son los siguientes:
 - e.1) Gases inflamables.
 - e.2) Materiales criogénicos inflamables.
 - e.3) Cualquier material líquido o gaseoso que es líquido mientras se encuentra bajo presión y tiene un punto de inflamación por debajo de 22,8 °C y un punto de ebullición bajo los 37,8 °C.
 - e.4) Materiales que entran en ignición espontánea cuando se exponen al aire.
 - e.5) Sólidos que contienen más de 0,5 % en peso de un solvente inflamable o combustible.

4.3.3 Riesgo de reactividad (inestabilidad). El criterio para clasificar el grado de riesgo se basa en la capacidad de las sustancias de liberar un tipo de energía, por sí mismas o por combinación química;

- a) *Grado 0.* Materiales estables, que no presentan riesgo de reactividad, inclusive bajo condiciones de fuego. Los criterios son los siguientes:
 - a.1) Materiales que tienen una densidad de poder menor a 0,01 W/ml a 250 °C.

- a.2) Materiales que son exotérmicos a una temperatura mayor a 300 °C pero menor o igual a 500 °C cuando son escaneados mediante calorimetría diferencial.
- b) *Grado 1.* Materiales estables, pero que puedan activarse por combinación con otras sustancias, o por elevación de temperatura y/o presión fuera de límites establecidos. Los criterios son los siguientes:
- b.1) Materiales que tienen una densidad de poder instantánea mayor a 0,01 W/ml pero menor a 10 W/ml a 250 °C.
- b.2) Materiales que son exotérmicos a una temperatura mayor a 150 °C pero menor o igual a 300 °C cuando son escaneados mediante calorimetría diferencial.
- c) *Grado 2.* Materiales que pueden activarse violentamente por cambio químico a elevadas temperaturas y/o presión. Los criterios son los siguientes:
- c.1) Materiales que tienen una densidad de poder instantánea mayor a 10 W/ml pero menor a 100 W/ml a 250 °C.
- c.2) Materiales que son exotérmicos a una temperatura menor o igual a 150 °C cuando son escaneados mediante calorimetría diferencial.
- d) *Grado 3.* Materiales que pueden detonar o explotar pero que requieren una fuente de iniciación fuerte o deben ser calentados bajo confinamiento antes de la iniciación. Los criterios son los siguientes:
- d.1) Materiales que tienen una densidad de poder instantánea mayor a 100 W/ml pero menor a 1 000 W/ml a 250 °C.
- d.2) Materiales que son sensibles a choques térmicos o mecánicos a temperaturas y presiones elevadas.
- e) *Grado 4.* Materiales que detonan fácilmente a temperatura y presión normal. Los criterios son los siguientes:
- e.1) Materiales sensibles a choques térmicos o mecánicos localizados a temperaturas y presiones normales.
- e.2) Materiales que tienen una densidad de poder instantánea mayor o igual a 1 000 W/ml pero menor a 1 000 W/ml a 250 °C

4.3.4 Relatividad de los riesgos. Los grados de riesgo que permiten clasificar a las sustancias no deben considerarse absolutos para determinado material, sino que debe tomarse en cuenta las circunstancias particulares. Así, por ejemplo: un líquido que al calentarse produce gases muy volátiles no combustibles, pero tóxicos, presenta menor peligro si se halla almacenado al aire libre, que de encontrarse en un sótano cerrado, donde la concentración de gases emitidos pueda llegar a presentar peligro para la salud. La Tabla A1 presenta una sugerencia para identificación de los riesgos, pero no debe considerarse absoluta.

4.4 Símbolos. Los riesgos especiales deben ser representados mediante símbolos.

4.4.1 Materiales que reaccionan violentamente o explotan con agua deben ser identificados con la letra "W" con una línea horizontal en el centro (W).

4.4.2 Materiales que poseen propiedades oxidantes deben ser identificados con las letras "OX".

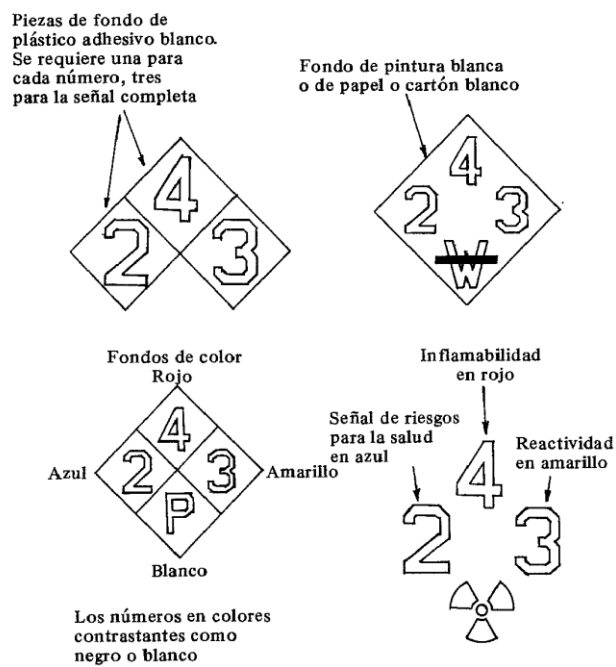
4.4.3 Materiales que son gases asfixiantes simples como el nitrógeno, helio, neón, argón, kriptón y xenón, deben ser identificados por las letras "AS".

(Continúa)


5. IDENTIFICACIÓN Y MARCADO

5.1 Las sustancias cuyo grado de peligrosidad se establece en la Tabla A1, se identificarán por marcado del recipiente que los contenga mediante el rombo de la figura 1, en una de las variantes representadas en la Figura 1.

FIGURA 1. Símbolos para identificación de sustancias peligrosas

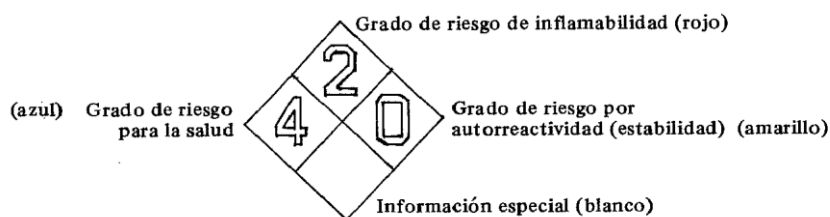


5.2 El rombo se subdivide en cuatro áreas iguales, de las cuales la superior se utiliza para indicar el grado de riesgo a la inflamación; a la derecha el grado de riesgo por reactividad y a la izquierda, el grado de riesgo para la salud. El área inferior se destina a información especial mediante uno de los símbolos normalizados en NTE INEN ISO 3864-1, en particular la identificación de sustancia radiactiva o peligro biológico, con los respectivos niveles.

También se utiliza esta área para indicar mediante el símbolo  la posibilidad o no de utilizar agua para extinguir el incendio (W-del inglés water)

5.3 La figura 2 ilustra el significado de cada color y cada cuadrante en el rombo, de acuerdo a lo explicado en el numeral 5.2.

FIGURA 2. Significado del rombo de identificación



ANEXO A

TABLA A.1. Sustancias peligrosas. Constantes físicas y clasificación de riesgos.

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Abalin	Ver Abietato de Metilo											
Acetal CH₃CH(OC₂H₅)₂ (Acetaldeido dietil acetálico)	-21	-230	1,6	10,4	0,8	4,1	102	Leve	1 5	2	3	0
Acetaldehido CH₃CHO (Aldehido Acético) (Ethanal)	-39	175	4,0	60	0,8	1,5	21	Si	1 5	3	4	2
Acetaldeido dietil acetálico	Nota: Se polimeriza. Ver Datos de Riesgos Químicos											
Acetaldo	Ver Acetal											
Acetaldo	Ver Aldol											
Acetanilida CH₃CONHC₆H₅	169 (oc)	530			1,21	4,65	306			3	1	0
Ácido Acético, Glacial CH₃COOH	39	463	200	93,4	1,0+	2,1	118	Si	5	3	2	0
Ácido Acético, Soluciones acuosas (Ácido Etanóico)	Nota: El ácido acético ordinario es el mismo que el ácido acético glacial con agua. Las propiedades del ácido acético ordinario dependen de la fuerza de la solución. En forma concentrada sus propiedades se acercan a las de ácido acético glacial. En solución diluida este no es peligroso.											
Ácido Acético, Éster Isopropílico	Ver Acetato Isopropilo											
Ácido Acético, Éster Metílico	Ver Acetato de Metilo											
Ácido Acético, Ester n-Propílico	Ver Acetato Propilo											
Aldehido Acético	Ver Acetaldehido											
Anhídrido Acético (CH₃CO)₂O (Anhídrido Etanóico)	49	316	2,7	10,3	1,1	3,5	140	Si	5	3	2	1
Éster Acético	Ver Acetato de etilo											
Éter Acético	Ver Acetato de etilo											
Acetoacetanilida CH₃COCH₂CONHC₆H₅	185 (oc)				1,1 al punto de fusión			leve	5 2	2	1	0
Aceto acetato de o-anixidina CH₃COCH₂CONH-C₆H₄OCH₃	168 (oc)				1,1 al punto de fusión	7,0		No	2	2	1	0
Aceto acetato de fenadina CH₃COCH₂CONH-C₆H₄OCH₂CH₃	163				1,0 +			Se descomponen	2	2	1	1
Aceto acetato de o-Toluidina CH₃COCH₂CONHC₆H₄CH₃	160							Se descomponen	2	2	1	1
Aceto acetato m-Xilidina CH₃COCH₂CONH-C₆H₃(CH₃)₂	171 (oc)				1,2			Leve	5 2	2	1	0
Ácido Acetoacético	Ver Acetoaceto de Etil											
Acetoetilamida	Ver n-Etilacetamida											
Acetona CH₃COCH₂ (Dimetil cetona) (2-propanona)	-20	465	2,5	12,8	0,8	2,0	56	si	1 5	1	3	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida				
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos			
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad	
Acetona Cianohidrina (CH ₃) ₂ C(OH)CN (2-hidroxi-2-Metil propionitrilo)	74	688	2,2	12,0	0,9	2,9	120 Se descomponen	Si	5	4	2	2	
Nota: Ver datos de Riesgos Químicos													
Acetonitrilo CH ₃ CN (Metil Cianida)	6	524	3	16	0,8	1,4	82	Si	15	2	3	0	
Nota: Ver datos de Riesgos Químicos													
Acetonil Acetona (CH ₃ COCH ₂) ₂ (2,5-Hexanodiona)	79	493			1,0-	3,9	192	Si	5	1	1	0	
Acetofenona C ₆ H ₅ COCH ₃ (Fenil Metil Cetona)	77	570			1,0+	4,1	202	No		1	2	0	
p-Acetotoluidina CH ₃ CONHC ₆ H ₄ CH ₃ Acetil Acetona	168				1,2	5,4	306	No		2	1		
Ver 2,4-Pentanodiona													
Cloruro de Acetilo CH ₃ COCl (Cloruro de etanoilo)	4	390			1,1	2,7	51	Descomposición Violenta	No use agua o espuma	3	3	2	
Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos													
Acetileno CH=CH (Etino)	Gas	305	2,5	100		0,9	-83	No	6	0	4	3	
Nota: Baja presión. Acetileno disuelto en acetona en bombonas cerradas puede acarrear una reactividad de grado 2													
Nota: Ver datos de Químicos Peligrosos													
Acetileno Dicloruro - cis	Ver dicloroetileno (cis)												
Acetileno Dicloruro - trans	Ver dicloroetileno (trans)												
N-Acetil Etanolamina CH ₃ C:ONHCH ₂ CH ₂ OH (2-Hidroxyetil N-Acetamida)	179 (oc)	460			1,1		151-153 a 10mm se descomponen	Si	52	1	1	1	
N-Acetil Morfolina CH ₃ CONCH ₂ CH ₂ OCH ₂ CH ₂	113				1,1		Se descomponen	Si	52	2	1	1	
Nota: Ver datos de Riesgos Químicos													
Acetil Peróxido Solución al 25% en dimetil ftalato (CH ₃ CO) ₂ O ₂					1,2	4,1	Explosión al calentarse	Ligera		1	2	4	
Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos													
Acetilfenol	Ver Acetato de Fenilo												
Acroleína CH ₂ :CHCHO (Aldehído Acrílico)	-26	220 Inestable	2,8	31	0,8	1,9	52	Si	15	4	3	3	
Nota: Ver datos de Riesgos Químicos													
Acroleína (dímero) CH ₂ :CHCHO ₂	48 (oc)				1,1		151	Si	5	1	2	1	
Nota: Ver datos de Riesgos Químicos													
Ácido Acrílico (glacial) CH ₂ CHCOOH	50 (oc)	438	2,4	8,0	1,1	2,5	142	Si	5	3	2	2	
Nota: Se polimeriza. Ver datos de Riesgos Químicos													
Aldehído Acrílico	Ver Acroleína												
Acrinonitrilo CH ₂ :CHCN (Vinil Cianida) (Propenitrilo)	0 (oc)	481	3,0	17	0,8	1,8	77	Si	5	3	2	2	
Nota: Polimeriza. Ver datos de Riesgos Químicos													
Ácido Adípico HOOC(CH ₂) ₄ COOH	196	42			1,37	5,04	265 a 100 mm	No			1	0	

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Cetona Adípica									Ver Ciclopentanona			
Adiponitrilo NC(CH ₂) ₄ CN	93 (oc)				1,0-		295	leve	5	2	2	1
									Nota: Ver datos de Riesgos Químicos			
Cloruro de Adipoilo (-CH ₂ CH ₂ COCl) ₂ (Cloruro de Adipilo)	72						125-128 a 11 mm		5	2	2	0
Adipildinitrilo CN(CH ₂) ₄ CN (Adipildinitrilo) (Dicianuro de Tetrametileno)	93 (oc)				0,96	3,73	295	No		4	2	
Alcohol									Ver Alcohol Etílico, Alcohol Metílico, Alcohol Desnaturalizado, etc.			
Aldol CH ₃ CH(OH)CH ₂ CHO (3-Hidroxibutanal) (β-Hidroxibuteraldehído)	66	250			1,1	3,0	79-80 a 12mm Se descomponen a 80	Si	5	3	2	2
Acetato Alílico CH ₃ COCH ₂ CH:CH ₂	22 (oc)	374			0,9	3,45	104	No	5 1	1	3	0
Alcohol Alílico CH ₂ :CHCH ₂ OH	21	378	2,5	18,5	0,9	2,0	97	Si	1 5	4	3	1
									Nota: Ver datos de Riesgos Químicos			
Alilamina CH ₂ :CHCH ₂ NH ₂ (2-Propenilamina)	-29	374	2,2	22	0,8	2,0	53	Si	1 5	4	3	1
Bromuro de Alilo CH ₂ :CHCH ₂ Br (3-Bromopropeno)	-1	295	4,4	7,3	1,4	4,2	71	No	5 4	3	3	1
Alil Caproato CH ₃ (CH ₂) ₄ COO- CH ₂ CH:CH ₂ (Alil Hexanoato) (2-Propenil Hexanoato)	66				0,9		186-188	No	5	1	2	0
Cloruro de Alilo CH ₂ :CHCH ₂ Cl (3-Cloropropeno)	-32	485	2,9	11,1	0,9	2,6	45	No	5	3	3	1
Clorocarbonato de Alilo									Ver Cloroformato de alilo			
Cloroformiato de Alilo CH ₂ :CHCH ₂ OCOCI (Clorocarbonato de Alilo)	31				1,1	4,2	160-114	No	5 4	3	3	1
									Nota: Ver datos de Riesgos Químicos			
Carbonato de alil diglicol									Ver Glicol bis-dietileno (Alilcarbonato)			
Alileno									Ver Propieno			
Eter Alílico (CH ₂ :CHCH ₂) ₂ O (Eter dialílico)	-7 (oc)				0,8	3,4	95	Leve	5 1	3	3	2
Diacetato de Alideno CH ₂ :CHCH(OCOCH ₃) ₂	82 (oc)				1,1		107 a 50 mm	No	3	2	2	1
Isotiocianato de Alilo									Ver Aceite de mostaza			
Alilpropenilo									Ver 1,4-Hexadieno			
Tricoloruro de Alil									Ver 1,2,3-tricloropropano			
Triclorosilano de Alilo CH ₂ :CHCH ₂ SiCl ₃	35 (oc)				1,2	6,05	117,5		1	3	3	2W
Eter Alil Vinílico									Ver Eter de alil vinilo			
α-Metil Piradina									Ver α-Picolina			
Aminobenceno									Ver Anilina			
2-Aminobifenilo									Ver 2-Bifenilamina			
1-Aminobutano									Ver Butalamina			
2-Amino-1-Butanol CH ₃ CH ₂ CHNH ₂ CH ₂ OH	74 (oc)				0,9	3,1	178	Si	5	2	2	0
Aminociclohexano									Ver Ciclohexalamina			
1-Aminodecano									Ver Decilamino			
Aminocetano									Ver Etilamina			
2-Aminoetanol									Ver Etanolamina			
1-Amino-4-Etoxibenceno									Ver p-Fenetidina			
Alcohol β-Aminoetilico									Ver Etanolamina			

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
(2-Aminoetil) Etanolamina NH ₂ C ₂ H ₄ NHC ₂ H ₄ OH	132	368			1,0+		243	Si	5 2	2	1	0
4-(2-Aminoetil)-Morfolina C ₂ H ₄ OC ₂ H ₄ NC ₂ H ₄ NH ₂					1,0	4,5	202,8	Si	5	2	2	0
1-(2-Aminoetil)-Piperazina H ₂ NC ₂ H ₄ NCH ₂ CH ₂ NH- CH ₂ CH ₂	93 (oc)				1,0-	4,4	222	Si	5	2	2	0
1-Aminoheptano	Ver Heptilamina											
Alcohol α-Aminoisopropílico	Ver 1-Amino-2-Propanol											
2-Amino-4-Metil-pentano	Ver 1,3-Dimetilbutilamina											
2-Amino-2-Metil-1-Propanol (CH ₃) ₂ C(NH ₂)CH ₂ OH	67				0,9	3,0	165	Si	5	2	2	0
1-Aminoocetano	Ver Octilamina											
2-Aminopentano	Ver sec-Amilamina											
p-Aminofenol	Ver p-Fenetidina											
(m-Aminofenil) Metil Carbinol NH ₂ C ₆ H ₄ [CH(OH)CH ₃] (m-Amino-α-Metil-benzil Alcohol)	157 (oc)				1,1		217 a 100 mm	Si	5 2	2	1	0
3-Aminopropanol H ₂ N(CH ₂) ₃ OH	80 (oc)				<1,0		184- 186	Si	5	3	2	0
1-Amino-2-Propanol NH ₂ CH ₂ CHOHCH ₃ (Alcohol α-Aminoisopropílico) (Isopropanolamina)	77	374			1,0-	2,6	160	Si	5	2	2	0
N-(3-Aminopropil) Ciclohexilamina C ₆ H ₁₁ NHC ₃ H ₆ NH ₂	79 (oc)				0,9	5,4		Si	5	2	2	0
N-(3-Aminopropil) Morfolina C ₂ H ₄ OC ₂ H ₄ N(CH ₂) ₃ NH ₂	104 (oc)				1,0-		226	Si	5 2	2	1	0
Amoniaco Anhidro NH ₃	Gas	651	15	28	0,7 a - 33°C	0,6	-33	Si	6	3	1*	0
Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos												
Amoxibenceno	Ver Éter Amilfenílico											
Acetato Amílico CH ₃ COOC ₅ H ₁₁ (Acetato de 1-Pentanol) Comercial	16 21	360	1,1	7,5	0,9	4,5	149	Leve	1 5	1	3	0
Acetato sec-amílico CH ₃ COOCH(CH ₃)- (CH ₂) ₂ CH ₃ (Acetato de 2-Pentanol)	32				0,9	4,5	121	Leve	1 5	1	3	0
Alcohol Amílico CH ₃ (CH ₂) ₃ CH ₂ OH (1-Pentanol)	33	300	1,2	10,0 a 100	0,8	3,0	138	Leve	5	1	3	0
Alcohol sec-Amílico CH ₃ CH ₂ CH(OH)CH ₃ (Diethyl Carbinol)	34	343	1,2	9,0	0,8	3,0	118	Leve	1 5	1	3	0
Amilamina C ₅ H ₁₁ NH ₂ (Pentilamina)	-1		2,2	22	0,8	3,0	99	Si	1 5	2	3	0
sec-Amilamina CH ₃ (CH ₂) ₂ CH(CH ₃)NH ₂ (2-Aminopentano) (Metilpropilcarbinilamina)	-7				0,7	3,0	92	Sí	5 1	2	3	0
p-tert-Amilanilina (C ₂ H ₅)(CH ₂) ₂ CC ₆ H ₄ NH ₂	102				0,9		259- 262	No	2	3	1	0
Amilbenzeno C ₆ H ₅ C ₅ H ₁₁ (Fenilpentano)	66 (oc)				0,8 - 0,9	5,1	185	No		1	2	0
Bromuro de Amilo CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ Br (1-Bromopentano)	32				1,2		53-54 a 746 mm	No	4	1	3	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Butirato de Amilo $C_5H_{11}OOC_3H_7$	57				0,9	5,46	185	No	5	1	2	0
Amil Carbinol	Ver Alcohol hexílico											
Cloruro Amílico $CH_3(CH_2)_3CH_2Cl$ (1-Cloropentano)	13 (oc)	260	1,6	8,6	0,9	3,7	106	No	1	1	3	0
Cloruro tert-Amílico $CH_3CH_2CCl(CH_3)CH_3$		345	1,5	7,4	1,4	3,7	86	No	3	1	3	0
Cloruros Amílicos (mezclados) $C_5H_{11}Cl$	3 (oc)				0,9		85-109	No	1	1	3	0
Amilciclohexano $C_5H_{11}C_6H_{11}$		239			0,8		202			1		0
Amileno	Ver 1-Penteno											
β -Amileno-cis $C_2H_5CH:CHCH_3$ (2-Penteno-cis)	<-20				0,66	2,42	37			0	4	
β -Amileno-trans $C_2H_5CH:CHCH_3$ (2-Penteno-trans)	<-20				0,67	2,42	36			0	4	
Cloruro de amileno	Ver 1,5-Dicloropentano											
Eter Amílico $C_5H_{11}OC_5H_{11}$ (Eter Diamílico) (Pentiloxipentano)	57 (oc)	170			0,8-0,9	5,5	190	No	5	1	2	0
Formiato amílico $HCOOC_5H_{11}$	26				0,9	4,0	131	No	1	1	3	0
Lactato Amílico $C_2H_5OCOCH_2CH(CH_3)C_2H_5$	79				1,0-	5,5	114-115 a 36 mm	Muy leve		1	2	0
Laurato Amílico $C_{11}H_{23}COOC_5H_{11}$	149				0,9		290-330	No	2	0	1	0
Maleato Amílico $(CHCOOC_5H_{11})_2$	132				1,0-		270-315	No	2	0	1	0
Mercaptano(n) Amílico $C_5H_{11}SH$ (1-Pentanotiol)	18 (oc)				0,8	3,59	127			2	3	
Mercaptanos Amílicos (mezclados) $CH_3(CH_2)_4SH$	18 (oc)				0,8		80-125	No	1	2	3	0
Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos												
Naftaleno Amílico $C_{10}H_7C_5H_{11}$	124 (oc)				1,0-		288	No	2	0	1	0
Nitrato Amílico $CH_3(CH_2)_4NO_3$	48 (oc)				1,0-		153-157	No		2	2	0 OX
Nitrito Amílico $CH_3(CH_2)_4NO_2$		210			0,9	4,0	104	Leve	5	1		2
Oleato Amílico $C_{17}H_{33}COOC_5H_{11}$	186				0,9		200-240 a 20 mm	No	2	0	1	0
Oxalato Amílico $(COOC_5H_{11})_2$ (Oxalato Diamílico)	118				1,0-		240-273	No	2	0	1	0
o-Amil Fenol $C_5H_{11}C_6H_4OH$	104 (oc)				1,0-		235-250	Leve	5 2	2	1	0
p-tert-Amilfenol	Ver Pentafeno											
p-sec-Amilfenol $C_5H_{11}C_6H_4OH$	132				1,0-		250-269	No	2	1	1	0
2-(p-tert-Amilfenoxietanol) $C_5H_{11}C_6H_4OCH_2CH_2OH$	138				1,0+		297-310	No	2	1	1	0
2-(p-tert-Amilfenoxietil Laurato) $C_{11}H_{23}COO(CH_2)_2OC_6H_4C_5H_{11}$	210				0,9		240-260		2	0	1	0
Acetato p-tert-Amilfenílico $CH_3COOC_6H_4C_5H_{11}$	116				1,0-		264-266		2	0	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Eter p-tert-Amilfenil Butil $C_5H_{11}C_6H_4OC_4H_9$	135				0,9		282-288	No	2	0	1	0
Eter Amilfenílico $CH_3COOC_6H_4C_5H_{11}$ (Amoxibenceno)	85				0,9	5,7	216-229	No		0	2	0
Eter p-tert-Amilfenil Metílico $C_5H_{11}C_6H_4OCH_3$	99				0,9		239-243			0	1	0
Ftalato Amílico	Ver Diamil ftalato											
Propionato Amílico $C_2H_5COO(CH_2)_4CH_3$ (Propionato de pentilo)	41 (oc)	378			0,9		135-175	No		0	2	0
Salicilato Amílico $HOC_6H_4COOC_5H_{11}$	132				1,1		267	No	2	0	1	0
Estearato Amílico $CH_3(CH_2)_{16}COOC_5H_{11}$	185 (oc)				0,9		360	No	2	0	1	0
Sulfuros Amílicos (Mezclados) $C_5H_{11}S$	85 (oc)				0,9		170-180	No		2	2	0
Amil Tolueno $C_5H_{11}C_6H_4CH_3$	82 (oc)				0,9		204-213	No		2	2	0
Amil Triclorosilano $C_5H_{11}SiCl_3$	63 (oc)				1,1		168			3	2	2W
Eter Amil Xilílico $C_5H_{11}OC_6H_3(CH_3)_2$	96 (oc)				0,9		249-260	No		2	1	0
Anilina $C_6H_5NH_2$ (Aminobenceno) (Fenilamina)	70	615	1,3	1,1	1,0+	3,2	184	Leve	5	3	2	0
	Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos											
Hidrocloruro de Anilina $C_6H_5NH_2HCl$	193 (oc)				1,22	4,46	245			3	1	
	Nota: Punto de fusión a 198											
2-Anilinetanol $C_6H_5NHCH_2CH_2OH$ (Etoxianilina de β-Anilinoetanol) (β-Hidroxietilnililina)	152 (oc)				1,1		286	Muy leve	2	2	1	0
(Etoxianilina de β-Anilinoetanol)	Ver 2-Anilinoetanol											
o-Anisaldehído	Ver o-Metoxi benzaldehído											
o-Anisidina $H_2NC_6H_4OCH_3$ (2-Metoxianilina)	118 (oc)				1,1		224	No	5 2	2	1	0
Anisol $C_6H_5OCH_3$ (Metoxibenceno) (Metil Fenil Eter)	52 (oc)	475			1,9-	3,7	154	No		1	2	0
Anol	Ver Cicloexanol											
Antraceno $(C_6H_4CH)_2$	121	540	0,6		1,24	6,15	340			0	1	
	Nota: Punto de fusión a 217°C											
Antraquinona $C_6H_4(CO)_2C_6H_4$	185				1,44	7,16	380	No		0	1	
	Nota: Punto de fusión a 179°C											
Aceite artificial de almendras	Ver Benzaldehído											
Asfalto (rebajado)	<10							No	2	0	2	0
Asfalto líquido, endurecimiento medio	38 66 (oc)	(mín) (mín)	MC-30 y MC-70 MC-250; MC-800; y MC-3000					No	2	0	2	0
Asfalto líquido, endurecimiento rápido	27 (oc)	(mín)	RC.250; RC-800 y RC-3000					No	2	0	3	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Asfalto líquido, endurecimiento lento	66 79 93 107 (oc)	SC-70 SC-250 SC-800 SC-3000						No	2	0	2 2 1 1	0
Asfalto (normal) (Brea de petróleo)	204+	485			1,0-1,1		>371	No	2	0	1	0
Aziridina	Ver Etilenimina											
Azobisisobutironitrilo N:CC(CH ₃) ₂ N:NC-(CH ₃) ₂ C:N		64					Se descompone	No		3		2
Azol	Nota: Punto de fusión 105											
Aceite de plátano	Ver Pirrol											
Aceite de plátano	Ver Acetato de Isoamilo											
Benzaldehído C ₆ H ₅ CHO (Aceite artificial de almendras) (Bencenocarbonal)	3	192			1,1	3,7	179	No	3	2	2	0
Bencedrina C ₆ H ₅ CH ₂ CH(CH ₃)NH ₂ (1-fenil isopropil amina)	<100				0,93	4,67	200			0	1	
Benceno C ₆ H ₆ (Benzol)	-11	498	1,2	7,8	0,9	2,8	80	No	1	2	3	0
Bencenocarbonal	Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos											
Bencenocarbonal	Ver Benzaldehído											
Cloruro de Carbonilo de Benceno	Ver Cloruro de benzoilo											
Bencina	Ver Éter de petróleo											
Benzociclobuteno	35	247			0,96		152					
Ácido Benzoico C ₆ H ₅ COOH	121	570			1,27	4,21	250	Leve		2	1	
Benzol	Nota: Punto de fusión 122											
Benzol diluyente	Ver Benceno											
Benzol diluyente	32	232	1	7	<1		60-99	No	1	2	3	0
p-Benzoquinona C ₆ H ₄ O ₂ (Quinona)	Nota: En los puntos de inflamación e ignición, la temperatura varía dependiendo del fabricante											
p-Benzoquinona C ₆ H ₄ O ₂ (Quinona)	38-93	560			1,3	3,7	Se sublima	No		1	2	1
Benzotricloruro C ₆ H ₅ CCl ₃ (Tolueno, α,α,α-Tricloro) (Fenil cloroformo)	Nota: Punto de fusión 112-114											
Benzotricloruro C ₆ H ₅ CCl ₃ (Tolueno, α,α,α-Tricloro) (Fenil cloroformo)	127	211			1,4		221	No	2	3	1	0
Benzotrifloruro C ₆ H ₅ CF ₃	12				1,2	5	102	No	4	3	3	1
Benzotrifloruro C ₆ H ₅ CF ₃	Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos											
Cloruro de Benzoilo C ₆ H ₅ COCl (Cloruro de benceno cabonil)	72				1,2	4,9	197	Se descompone		3	2	2W
Cloruro de Benzoilo C ₆ H ₅ COCl (Cloruro de benceno cabonil)	Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos											
Acetato de bencilo CH ₃ COOCH ₂ C ₆ H ₅	90	460			1,1		214	Leve	5 2	1	1	0
Alcohol bencílico C ₆ H ₅ CH ₂ OH (Fenil carbinol)	93	436			1,0+		206	Leve	5 2	2	1	0
Benzoato de Bencilo C ₆ H ₅ COOCH ₂ C ₆ H ₅	148	480			1,1		323	No	2	1	1	0
Bencil butil ftalato C ₄ H ₉ COOC ₆ H ₄ COO- CH ₂ C ₆ H ₅ (Butil Bencil Ftalato)	199				1,1		370	No	2	1	1	0
Bencil Cabinol	Ver Alcohol fenílico											
Cloruro de bencilo C ₆ H ₅ CH ₂ Cl (α-Clorotolueno)	67	585	1,1		1,1	4,4	179	No	3	3	2	1
Cloruro de bencilo C ₆ H ₅ CH ₂ Cl (α-Clorotolueno)	Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos											

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Cianuro de bencilo $C_6H_5CH_2CN$ (Fenil Acetonitrilo) (α -Tolunitrilo)	113 (oc)				1,0+	233,5	No		5 2	2	1	0
N-Bencildietilamina $C_6H_5CH_2N(C_2H_5)_2$	77 (oc)				0,9		207-216			2	2	0
Bencil éter	Ver Dibencil éter											
Bencil Mercaptano $C_6H_5CH_2SH$ (α -Toluenetiol)	70				1,06	4,28	195			2	2	
Bencil Salicilato $OHC_6H_4COOCH_2C_6H_5$ (Ácido bencil éster salicílico)	>100				1,2		208	No	5	1	1	0
Biciclohexil $[CH_2(CH_2)_4CH]_2$ (Diciclohexil)	74	245	0,7 a 100	5,1 a 150	0,9	5,7	239	Leve	5	1	2	0
Bifenilo $C_6H_5C_6H_5$ (Difenilo) (Fenibenceno)	113	540	0,6 a 111	5,8 a 155	1,2		254	No	2	2	1	0
	Nota: Punto de fusión 70											
2-Bifenilamina $NH_2C_6H_4C_6H_5$ (2-Aminobifenil)		450				5,8	299	No	2	2	1	0
	Nota: Punto de fusión 49											
Bis (p-ter-butyl-fenil) Fenil Fosfato $(C_4H_9C_6H_4O)_2POOC_6H_5$	250				1,1		260-275 a 5 mm	No	2		1	0
Bis [2-(2-Cloroetoxi) etil] Eter $(CH_2ClCH_2OCH_2)_2O$ Dicloruro de tetraglicol	>121				1,2		114	Leve	5 2	2	1	0
Bis (2-Cloroetil) Eter $(CH_2ClCH_2)_2O$ (Clorex)	55				1,2	4,9	178	Muy leve		2	2	0
Bis (2-Cloroetil) Formal $CH_2(OCH_2CH_2Cl)_2$ (Di-(2-cloroetil)Formal) (2,2-Dicloroetil Formal)	110 (oc)				1,2		218	Muy leve	5 2	2	1	0
Bis (β-Cloroisopropil) Eter	Ver dicloroisopropil Eter											
Bis-Dietileno Glicol Monoetil Éter Ftalato $C_6H_4(COOC_2H_4O-C_2H_4OC_2H_5)_2$	207				1,1		260		5 2	1	1	0
Bis (2,4-Dimetilbutil) Maleato $[(CH_3)_2CHCH_2CH(CH_3)-COCH:]_2$ [Di(Metilamil) Maleato]	143 (oc)				0,9		201 a 50 mm	No	2	1	1	0
N,N'-Bis-(1,4-Dimetilpentil)p-fenilenediamina $C_6H_4[NHCH(CH_3)CH_2CH_2-CH(CH_3)_2]_2$	175 (oc)	410			0,9				5 2	2	1	0
1,3-Bis (Etilamina) Butano	Ver N,N-Dietil -1,3-Butanediamina											
Bis (2-Etilhexil) Amina $[C_4H_9CH(C_2H_5)CH_2]_2NH$ (Dietilhexilamina) (Dioctilamina)	132 (oc)				0,8		281	Leve	5 2	3	1	0
Bis (2-Etilhexil)-Etanolamina $[C_4H_9CH(C_2H_5)CH_2]_2N-C_2H_4OH$ (Dietilhexiletanolamina)	138				0,9		216 a 50 mm	Leve	5 2	1	1	0
Bis (2-Etilhexil) Maleato $C_8H_{17}OCOCH:CH-COOC_8H_{17}$ (Di(2-Etilhexil) Maleato)	185				0,9		209 a 10 mm	No	5 2	0	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida				
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos			
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad	
Bis (2-Etilhexil) Ácido Fosfórico [C ₄ H ₉ CH(C ₂ H ₅)CH] ₂ HPO ₄ (Di(2-Etilhexil) Ácido Fosfórico)	196				1,0-		No	5 2					
Bis (2-Etilhexil) Succinato (C ₁₀ H ₁₉ O ₂) ₂ (Di(2-Etilhexil) Succinato)	157				0,9		257 a 50 mm	Leve	5 2	0	1	0	
N,N-Bis (1-Metilheptil) Etilenediamina HC(CH ₃)(C ₆ H ₁₃)NHCH ₂ CH ₂ NHCH(CH ₃)(C ₆ H ₁₃)	>204				0,8		218 a 43 mm	No	2	0	1	0	
Bis (β-Metilpropil) Amina	Ver Diisobutalamina												
Diglicolato de bis (2,2,4 trimetil-pentanodiolisobutirato) C ₂₈ H ₂₇ O ₉	195 (oc)				1,1		337		2	0	1	0	
Gas de Alto horno	Ver Gas												
Alcanfor de Borneo	Ver Borneol												
Borneol C ₁₀ H ₁₇ OH Alcanfor de Borneo	66				1,0+		212 Se sublim a	No		2	2	0	
Eterato Trifluoruro de Boro CH ₃ CH ₂ O(BF ₃)CH ₂ CH ₃	64 (oc)				1,1		126	Se desco m pone		3	2	1W	
Brandy	Ver Alcohol Etilico y Agua												
Cera del Brasil	Ver Cera de carnauba												
Bromobenceno C ₆ H ₅ Br (Bromuro de fenilo)	51	565			1,5	5,4	156	No	3	2	2	0	
1-Bromo Butane	Ver Bromuro de Butilo												
4-Bromodifenilo C ₆ H ₅ C ₆ H ₄ Br	144						311	No	2	2	1	0	
Bromoetano	Ver Bromuro de Etilo												
Bromometano	Ver Bromuro de Metilo												
1-Bromopentano	Ver Bromuro Amilico												
3-Bromopropeno	Ver Bromuro Alilico												
o-Bromotolueno BrC ₆ H ₄ CH ₃	79				1,4	5,9	182	No	3	2	2	0	
p-Bromotolueno BrC ₆ H ₄ CH ₃	85				1,4	5,9	184	No	3	2	2	0	
Bronceador Líquido	Puede estar debajo de los 27												
1,3-Butadieno CH ₂ :CHCHOCH ₂ (Eritreno)	Gas	420	2	12			1,9	24	No	6	2	4	2
	Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos												
Monóxido de Butadieno CH ₂ :CHCHOCH ₂ (Oxido de vinilileno)	<-50				0,9	2,4	66		1	2	3	2	
Butanal	Ver Butiraldehido												
Butanal Oxima	Ver Butiraldoxima												
Butano CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃	-60	287	1,9	8,5		2	-1	No	6	1	4	0	
1,3-Butanodiamina NH ₂ CH ₂ CH ₂ CHNH ₂ CH ₃ (1,3-Diaminobutano)	52 (oc)				0,9	3	143- 150	Si	5	3	2	0	
1,2-Butanodiol CH ₃ CH ₂ CHOHCH ₂ OH (1,2-Dihidroxibutano) (Etililen Glicol)	40				1	3,1	194	leve	5	1	2	0	
1,3-Butanodiol	Ver β-Butilen Glicol												
1,4-Butanodiol HOCH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ OH	121 (oc)				1,9+	3,1	228	Si	2 5	1	1	0	
	Nota: Punto de fusión 18-19												
2,3-Butanodiol CH ₃ CHOHCHOHCH ₃		402			1,0+		184	Si	5	1	1	0	

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
2,3-Butanodiona CH₃COCOCH₃ (Diacetil)	27				1,0-	3	88	Si	5	1	3	0
1-Butanotiol CH₃CH₂CH₂CH₂SH Mercaptano de Butilo	2				0,8	3,1	98	Leve	5 1	2	3	0
2-Butanotiol C₄H₉SH (sec-Mercaptano de Butilo)	-23				0,8	3,11	85	No	5 1	2	3	0
1-Butanol	Ver Alcohol Butílico											
2-Butanol	Ver sec-Alcohol Butílico											
2-Butanona	Ver Metil Etil Cetona											
2-Butenal	Ver Crotonaldehido											
1-Buteno CH₃CH₂CH:CH₂ α-Butileno	Gas	385	1,6	10		1,9	-6	No	6	1	4	0
2-Buteno-cis CH₃CH:CHCH₃	Gas	325	1,7	9	0,6	1,9	4		6	1	4	0
2-Buteno-trans CH₃CH:CHCH₃ (β-Butileno)	Gas	324	1,8	0,7		1,9	1	No	6	1	4	0
Butenodiol HOCH₂CH:CHCH₂OH (2-Buteno-1,4-Diol)	128 (oc)				1,1	3	141- 149 a 20 mm	Si	2 5	1	1	0
2-Buteno-1,4-Diol	Nota: Punto de fusión 7											
2-Buteno Nitrilo	Ver Butenodiol											
Butoxibenceno	Ver butil fenil éter											
1-Butoxibutano	Ver dibutil éter											
2,β-Butoxietoxietil Cloruro C₄H₉CH₂CH₂OCH₂CH₂Cl	88				1	6,1	200- 225			2	2	0
1-(Butoxietoxi)-2-Propanol CH₃CH(OH)CH₂OC₂H₄O- C₂H₄C₂H₅	121 (oc)	265			0,9		229	Si	5 2	2	1	0
Butoxietil diglicol carbonato	Ver Dietilenoglicol bis (2-butoxietil carbonato)											
β-Butoxietil Salicilato OCH₆H₄COOCH₂CH₂O- C₄H₉	157				1,0+		186- 192	No	2	0	1	0
Butoxil	Ver 3-Metoxibutil Acetato											
N-Butil acetamida CH₃CONHC₄H₉	116				0,9		235- 240		2	2	1	0
N-Butilacetaniida (CH₃CH₂)₃N(C₆H₅)COCH₃	141				1,0-		277- 281	No	2	2	1	0
Butil Acetato CH₃COOC₄H₉ (Butiletanoato)	22	425	1,7	7,6	0,9	4	127	Leve	1 5	1	3	0
sec-Butil Acetato CH₃COOCH(CH₃)C₂H₅	31 (oc)		1,7	9,8	0,9	4	112	Leve	1 5	1	3	0
Butil acetoacetato CH₃COCH₂COO(CH₂)₃CH₃	85 (oc)				1,0-	5,5	214	Leve	5	1	2	0
Butil acetil ricinoleato C₁₇H₃₂(OCOCH₃)- (COOC₄H₉)	110	385			0,9		220	No	2	2	1	0
Butil Acrilato CH₂:CHCOOC₄H₉	29	292	1,7	9,9	0,9	4,4	127 Se polime riza	No		2	2	2
Alcohol butílico CH₃(CH₂)₂CH₂OH (1-Butanol) (Propilcarbinol) (Propil metanol)	37	343	1,4	11,2	0,8	2,6	117	No	1 5	1	3	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Alcohol sec-butílico CH ₃ CH ₂ CHOHCH ₃ (2-Butanol) (Metil etil Cabinol)	24	405	1,7 a 100	9,8 a 100	0,8	2,6	94	leve	1 5	1	3	0
Alcohol tert-Butílico (CH ₃) ₂ COHCH ₃ (2-metil-2-propanol) (Trimetil carbinol)	11	478	2,4	8	0,8	2,6	83	Si	1 5	1	3	0
Butilamina C ₄ H ₉ NH ₂ (1-Amino Butano)	-12	312	1,7	9,8	0,8	2,5	78	Si	1 5	3	3	0
sec-Butilamina CH ₃ CH ₂ CH(NH ₂)CH ₃	-9				0,72	2,52	63			3	3	
tert-Butilamina (CH ₃) ₃ C:NH ₂		380	1,7 A 100	8,9 A 100	0,7	2,5	45	Si	5	2	4	0
Oleato de butilamina C ₁₇ H ₃ COONH ₃ C ₄ H ₉	66 (oc)				0,9			SI	5	3	2	0
tert-Butilaminoetil Metacrilato (CH ₃) ₃ CNHC ₂ H ₄ OOC-C(CH ₃):CH ₂	96 (oc)				0,9	5,5	93-105	No		2	1	0
N-Butilniline C ₆ H ₅ NHC ₄ H ₉	107 (oc)				0,9		241	Leve	5 2	3	1	0
Butilbenceno C ₆ H ₅ C ₄ H ₉	71 (oc)	410	0,8	5,8	0,9	4,6	180	No		2	2	0
sec-Butilbenceno C ₆ H ₅ CH(CH ₃)C ₂ H ₅	52	418	0,8	6,9	0,6	4,6	180	No		2	2	0
tert-Butilbenceno C ₆ H ₅ C(CH ₃) ₃	60 (oc)	450	0,7 a 100	5,7 a 100	0,9	4,6	169	No	2	1	1	0
Butil Benzoato C ₆ H ₅ COOC ₄ H ₉	107 (oc)				1		250	No	2	1	1	0
Butil Bencil Ftalato												
2-Butilbifenilo C ₆ H ₅ -C ₆ H ₄ -C ₄ H ₉	>100	430				7,26	-290			0	1	
Bromuro de Butilo CH ₃ (CH ₂) ₂ CH ₂ Br (1-Bromo Butano)	18	265	2,6 a 100	6,6 a 100	1,3	4,7	102	No	4	2	3	0
Butirato de Butilo CH ₃ (CH ₂) ₂ COOC ₄ H ₉	53 (oc)				0,9	5	152	Leve	5	2	2	0
Acido Butilcabámico, ester de etilo												
tert-Butil Carbinol (CH ₃) ₃ CCH ₂ OH (2,2-Dimetil-1-Propanol)	37				0,8	3	114	Leve	1 5	2	3	0
Butil Carbitol												
4-tert-Butil Catecol (OH) ₂ C ₆ H ₃ C(CH ₃) ₃	130				1,0+		285	No	2	2	1	0
Cloruro de Butilo C ₄ H ₉ Cl (1-Clorobutano)	-9	240	1,8	10,1	0,9	3,2	77	No	1	2	3	0
Cloruro de sec-Butilo CH ₃ CHClC ₂ H ₅ (2-Clorobutano)	<0				0,87	3,2	68			2	3	
Cloruro de tert-Butilo (CH ₃) ₃ CCl (2-Cloro-2-Metil-Propano)	<0				0,87	3,2	51			2	3	
4-tert-Butil-2-Clorofenol ClC ₆ H ₃ (OH)C(CH ₃) ₃	107				1,1		234-251	No	2	2	1	0
terc-Butil-m-cresol C ₆ H ₃ (C ₄ H ₉)(CH ₃)OH	47				1,0-		233-243	No		2	2	0
p-tert-Butil-o-cresol (OH)C ₆ H ₃ CH ₃ C(CH ₃) ₃	118				1,0-		137-138	No	2	2	1	0
Butilciclohexano C ₄ H ₉ C ₆ H ₁₁ (1-Ciclohexilbutano)	246				0,8		178-180			0		0
sec-Butilciclohexano CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)C ₆ H ₁₁ (2-Ciclohexilbutano)		277			0,8		177			0		0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
tert-Butilciclohexano (CH ₃) ₃ CC ₆ H ₁₁		342			0,8		167-169			0		0
N-Butilciclohexilamina C ₆ H ₁₁ NH(C ₄ H ₉)	93 (oc)				0,8		209	Leve	5	2	1	0
Butilciclopentano C ₄ H ₉ C ₅ H ₉		250			0,8		157			0		0
Butildecalin C ₄ H ₉ C ₁₀ H ₁₇	260								2	1	1	0
tert-Butildecalin C ₄ H ₉ C ₁₀ H ₁₇	338								2	1	1	0
N-Butildietanolamine C ₄ H ₉ N(C ₂ H ₄ OH) ₂	118 (oc)				1,0-		262	Si	5 2	2	1	0
tert-Butildietanolamine C ₈ H ₁₀ NO ₂ [2,2-(tert-Butilimino) Dietanol]	141 (oc)				1,0-		165-170 a 33 mm	Si	2 5	2	1	0
Carbonato de diglicol butil	Ver Dietilen glicol bis (butil carbonato)											
α-Butileno	Ver 1-Butano											
β-Butileno	Ver 2-Butano-trans											
γ-Butileno	Ver 2-Metilpropano											
α-Butilén Glicol C ₂ H ₅ CHOHCH ₂ OH (1,2-Butanadiol)	90				1,01	3,1	192			0	2	
β-Butilén Glicol CH ₃ CH(OH)CH ₂ CH ₂ OH (1,3-Butanadiol)	121	395			1,0		204	Si	5 2	1	1	0
(Pseudo) Butilén Glicol CH ₃ (CHOH) ₂ CH ₃ (2,3-Butanadiol) (Dihidroxi butano 2,3)	85 (oc)				1,01	3,10	180			0	2	
Oxido de 2,3-Butileno CH ₃ HCOCHCH ₃	-15	439	1,5	18,3	0,83	2,49	65	Leve		2	3	2
Oxido de 1,2-Butileno H ₂ COCH ₂ CH ₃	-22	439	1,7	19	0,8	2,2	63	sl	5 1	2	3	2
Butil Etanodiato	Ver Oxalato de butilo											
N-Butil Etanodiato CH ₃ (CH ₂) ₃ NHCH ₂ CH ₂ OH	77 (oc)				0,9	4,0	192	Si	5	1	2	0
Butil Eter	Ver Dibutil éter											
Butiletilacetaldehído	Ver 2-Etilhexanol											
Butil Etileno	Ver 1-Hexeno											
Butil Etil Eter	Ver Etil butil éter											
Formato de Butilo HCOOC ₄ H ₉ (Metanoato de Butilo) (Ácido fórmico, butil éster)	18	322	1,7	8,2	0,9	3,5	107	Si	1 5	2	3	0
Glicolato de Butilo CH ₂ OHCOOC ₄ H ₉	61				1,01	4,45	~180			0	2	
tert-Butil Hidroperóxido (CH ₃) ₃ COOH	<27				0,9			Leve	5	1	4	4 OX
2,2-(Butilimino) Dietanol	Nota: Puede explotar. Ver Datos de Riesgos Químico											
n-Butil Isocianato CH ₃ (CH ₂) ₃ NCO	19				0,9	3,00	113	Reacciona	5	3	2	2
Isovalerato de Butilo C ₄ H ₉ OOCCH ₂ CH(CH ₃) ₂	53				0,87	5,45	150			0		
Lactato de Butilo CH ₃ CH(OH)COOC ₄ H ₉	71 (oc)	382			1,0-	5,0	160	Leve	5	1	2	0
Mercaptano de Butilo	Ver 1-Butanetiolo											
Mercaptano de tert-Butilo	Ver 2-Metil-2-propanetiolo											
Metacrilato de Butilo CH ₂ :C(CH ₃)COO- (CH ₂) ₃ CH ₃	52 (oc)				0,9	4,9	163	No		2	2	0
Metanoato de Butilo	Ver Formato de butilo											
N-Butil Monoetanolamina C ₄ H ₉ NHC ₂ H ₄ OH	77 (oc)				0,9	4,0	192	Si	5	1	2	0
Butil Naftalino C ₄ H ₉ C ₁₀ H ₇	360							No	2	1	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Nitrato de Butilo $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{ONO}_2$	36				1,0+	4,1	136	No	1	1	3	3
2-Butiloctanol $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{CH}(\text{C}_4\text{H}_9)\text{CH}_2\text{OH}$	110				0,8		252	No	2	1	1	0
Oleato de Butilo $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOC}_4\text{H}_9$	180 (oc)				0,9		227-228 a 15 mm	No	2	0	1	0
Oxalato de Butilo (COOC_4H_9) ₂ (Butil Etanedioato)	129 (oc)				1,0-		244	No	2	0	1	0
tert-butil Peracetato Diluido con 25% de benzeno $\text{CH}_3\text{CO}(\text{O}_2)\text{C}(\text{CH}_3)_3$	<27						Explot a al calent arla	No	1	2	3	4
Nota: De rápida descomposición a 93. Ver Datos de Riesgos Químicos												
tert-Butil Perbenzoato $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOOC}(\text{CH}_3)_3$	>88 (oc)				1,0+		Explot a al calent arla	No		1	3	4 OX
Ver Datos de Riesgos Químicos												
tert-Butil Peroxipivalato Diluido con 25% de Espiritus minerales (CH_3) ₃ COOCOC(CH_3) ₃	>68 (oc)						Explot a al calent arla	No		0	3	4 OX
Nota: De rápida descomposición a 32. Ver Datos de Riesgos Químicos												
β-(p-tert-Butil Fenoxi) Etanol $(\text{CH}_3)_3\text{CC}_6\text{H}_4\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	120 (oc)				1,0+		145-156	No	2	0	1	0
β-(p-tert-Butil Fenoxi) Etil Acetato $(\text{CH}_3)_3\text{CC}_6\text{H}_4\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{O}-\text{COCH}_3$	162 (oc)				1,0+		304-307	No	2	0	1	0
Butil Fenil Eter $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{OC}_6\text{H}_5$ (Butoxibenceno)	82 (oc)				0,9	5,2	210	No		1	2	0
4-tert-Butil-2-Fenilfenol $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_6\text{H}_3\text{OHC}(\text{CH}_3)_3$	160				0,9	5,2	210	No		1	2	0
Butil Fosfato $\text{PO}_4(\text{C}_4\text{H}_9)_3$ (Tributil Fosfato)	146 (oc)				0,98	9,12	293			3	1	
Butil Ftalil Butil Glicolate $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COO})_2(\text{C}_4\text{H}_9)-\text{CH}_2\text{COOC}_4\text{H}_9$	199 (oc)				1,1		345	No	2	1	1	0
Propionato de Butilo $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOC}_4\text{H}_9$	32	426			0,9	4,5	146	No	1	2	3	0
Ricinoleato de Butilo $\text{C}_{18}\text{H}_{33}\text{O}_3\text{C}_4\text{H}_9$	110				0,9		421	No	2	1	1	0
Sebacato de Butilo [(CH_2) ₄ COOC ₄ H ₉] ₂	178 (oc)				0,9		421	No	2	1	1	0
Estearato de Butilo $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOC}_4\text{H}_9$	160	355			0,9		343	No	2	1	1	0
tert-Butilestireno	81 TCC		1	2,7	0,9		219	No		2	2	2
tert-Butil Tetralin $\text{C}_4\text{H}_9\text{C}_{10}\text{H}_{11}$	360								2	2	1	0
Butil Triclorosilano $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{SiCl}_3$	54 (oc)				1,2	6,5	149	No	3	2	2	0
N-Butiluretano $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{NHCOOC}_2\text{H}_5$ (Ácido Butilcabamico, Etil Ester) (Etil Butilcabamato)	92				0,9	5,0	202-203	No			2	0
Butil Vinil Eter	Ver Vinil Butil Eter											
2-Butina $\text{CH}_3\text{C}=\text{CCH}_3$	<-20		1,4		0,69	1,86	27				4	
Butiraldehido $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CHO}$ (Butanal) (Aldehido Butírico)	-22	218	1,9	12,5	0,8	2,5	76	No	1	3	3	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Butiraldol C ₈ H ₁₆ O ₂	74 (oc)				0,9		138 a 50 mm	Leve	5	2	2	0
Butiraldoxima C ₄ H ₉ NOH (Oxima de Butanal)	58 (oc)				0,9	3,0	152	Leve	5	2	2	0
Ácido Butírico CH ₃ (CH ₂) ₂ COOH	72	443	2,0	10,0	1,0-	3,0	164	Si	5	3	2	0
Acido Butírico Etil Ester	Nota: Ver datos de Riesgos Químicos Ver Etil Butirato											
Aldehido Butírico	Ver Butiraldehido											
Anhidrido Butírico [CH ₃ (CH ₂) ₂ CO] ₂ O	54	279	0,9	5,8	1,0-	5,4	196	Se descompone	5	1	2	1W
Ester Butírico	Ver Butirato de etilo											
Butirolactona CH ₂ CH ₂ CH ₂ COO	98 (oc)				1,1		204	Si	5	0	1	0
Butirona	Ver 4-Heptanona											
Butironitrilo CH ₃ CH ₂ CH ₂ CN	24 (oc)	501	1,65		0,8	2,4	117	leve	5	3	3	0
Alcanfor C ₁₀ H ₁₆ O (Goma de Alcanfor)	66	466	0,6	3,5	1,0-	5,24	204	No		0	2	0
Aceite de Alcanfor (ligero) (Alcanfor Líquido)	47				0,9		175-200	No		2	2	0
Caproaldehído	Ver Hexanol											
Acido Caproico (CH ₃)(CH ₂) ₄ COOH (Acido hexanoico)	102 (oc)	380			0,9		204	No	2	2	1	0
Aldehido Caprílico	Ver Caprilaldehido											
Cloruro de Caprilil CH ₃ (CH ₂) ₆ COCl	82				1,0-	5,6	196	Se descompone	5	3	2	1
Carbitol	Ver Dietilen Glicol Monoetil Eter											
Acido Carbólico	Ver Fenol											
Bisulfuro de Carbono	Ver Disulfuro de Carbono											
Disulfuro de Carbono CS ₂ (Bisulfuro de Carbono)	-30	90	1,3	50,0	1,3	2,6	46	No	4	3	3	0
Monóxido de Carbono CO	Gas	609	12,5	74		1,0	-192	Leve o muy leve 2,3 ml por 100 ml	6	3	4	0
Oxisulfuro de Carbono COS (Sulfuro de Carbonilo)	Gas		12	29		2,1	-50		6	3	4	1
Sulfuro de Carbonilo	Ver Oxisulfuro de Carbono											
Cera de Carnauba (Cera de Brasil)	282				1,0-			No	2	0	1	0
Aceite de Castor (Aceite de Ricino)	229	449			1,0-		313	No	2	0	1	0
Aceite de Castor (Hidrogenado) (C ₁₈ H ₃₅ O ₃) ₃ C ₃ H ₅	205							No	2	0	1	0
Nitrato de Celulosa rebajada con Alcohol (Nitrocelulosa)	13							No	15	2	3	3
Cetano	Ver Hexadecano											
Aceite de madera China	Ver Aceite de Tung											
Clorex	Ver Eter de bis (2-cloroetilo)											
Monóxido de Cloro Cl ₂ O	Gas		23,5	100			Explosión a 4	Si		3	4	3
Acido Cloroacético CH ₂ ClCOOH	126	>500			1,58	3,26	189	Si		3	1	0
	Nota: Ver datos de Riesgos Químicos										Expota al calentarse	

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Cloroacetato de fenona C ₆ H ₅ COCH ₂ Cl (Cloruro de fenacil)	118				1,32	5,32	247	No		2	1	0
2-Cloro-4,6-di-tert-Amilfenol	121				1,0+		160-179 a 22 mm		2	2	1	0
Cloro-4-tert-Amilfenol C ₅ H ₁₁ C ₆ H ₃ ClOH	107				1,1		253-265		2	2	1	0
2-Cloro-4-tert-Amil-fenil metil Eter C ₅ H ₁₁ C ₆ H ₃ ClOCH ₃	110				1,1	7,3	270-276		2	1	1	0
p-Clorobenzaldehido ClC ₆ H ₄ CHO	88				1,2		214	leve	5	2	2	0
Clorobenceno C ₆ H ₅ Cl (Clorobenzol) (Monoclorobenceno) (Cloruro de fenilo)	28	593	1,3	9,6	1,1	3,9	132	No	4	2	3	0
Clorobenzol	Nota: Punto de fusión 46											
Clorobenzotri fluoruro ClC ₆ H ₄ CF ₃	Nota: Ver datos de Riesgos Químicos											
Clorobenzotri fluoruro ClC ₆ H ₄ CF ₃ (O-Cloro-α,α,α-trifluorotolueno)	Ver Clorobenceno											
Clorobenzotri fluoruro ClC ₆ H ₄ CF ₃ (O-Cloro-α,α,α-trifluorotolueno)	47				1,35	6,24	139				2	0
Clorobutadieno	59				1,4	6,2	152			2	2	1
Clorobutadieno	Ver 2-cloro-1,3-Butadieno											
2-Cloro-1,3-Butadieno CH ₂ :CCl:CH:CH ₂ (Clorobutadieno) (Cloropreno)	-20		4,0	20,0	1,0	3,0	59	leve	1 5	2	3	0
1-Clorobutano	Ver Cloruro de Butilo											
2-Clorobutano-2 CH ₃ CCl-CHCH ₃	-19		2,3	9,3	0,9	3,1	62-71	Muy leve	1	2	3	0
Clorodietilaluminio	Ver Cloruro de dietilaluminio											
Clorodinitrobenzeno	Ver Dinitroclorobenceno											
Cloroetano	Ver Cloruro de etilo											
2-Cloroetano CH ₂ ClCH ₂ OH (2-Cloroetil Alcohol) (Clorohidrina de Etileno)	60	425	4,9	15,9	1,2	2,8	129-130	Si	5	4	2	0
Acetato de Cloroetilo C ₂ H ₄ ClOOCCH ₃	54				1,2	4,2	145	No	3	2	2	0
Acetato de 2-Cloroetilo CH ₃ COOCH ₂ CH ₂ Cl	66				1,2	4,2	144	No	3	2	2	0
Alcohol de 2-Cloroetilo	Ver 2-Cloroetanol											
Cloro-4-etilbenzeno C ₂ H ₅ C ₆ H ₄ Cl	64				1,0+	4,9	184	No		1	2	0
Cloroetileno	Ver Cloruro de Vinilo											
2-Cloroetil Vinil eter	Ver Vinil 2-Cloroetil Eter											
2-Cloroetil-2-Xenil Eter C ₆ H ₅ C ₆ H ₄ OCH ₂ CH ₂ Cl	160				1,1		323	Leve	2 5		1	0
1-Clorohexano CH ₃ (CH ₂) ₄ CH ₂ Cl (Cloruro de Hexilo)	35				0,9	4,2	132	No	1		3	0
Alcohol Cloroisopropilo	Ver 1-Cloro-2-Propanol											
Clorometano	Ver Cloruro de Metilo											
1-Cloro-2-Metil Propano	Ver Cloruro de Isobutil											
1-cloronaftaleno C ₁₀ H ₇ Cl	121	>558			1,2	5,6	263	No	2	1	1	0
2-Cloro-5-Nitrobenzotri fluoruro C ₆ H ₃ CF ₃ (2-Cl, 5-NO ₂) (2-Cloro-α,α,α-Trifluoro-5-Nitrotolueno)	135				1,6		230		2		1	3
1-Cloro-1-Nitroetano C ₂ H ₄ NO ₂ Cl	56 (oc)				1,3	3,8	173	Leve	5		2	3

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
1-Cloro-1-Nitropropano CH ₃ NO ₂ CH ₂ CH ₂ Cl	62 (oc)				1,2	4,3	141	Leve	5		2	3
2-Cloro-2-Nitropropano CH ₃ CNO ₂ ClCH ₃	57 (oc)				1,2	4,3	134 Explota rápido al calentarse	Leve	5		2 Explota al calentarse	3
1-Cloropentano	Ver Cloruro de Amil											
β-Clorofenatol C ₆ H ₅ OCH ₂ CH ₂ Cl (β-Cloruro de Fenoxietil)	107				1,1		152-155	Leve	5 2		1	0
o-Clorofenol C ₆ H ₄ OH	64				1,3		175	Leve	5	3	2	0
p-Clorofenol C ₆ H ₄ OCl	121				1,3	4,43	220			3	1	0
2-Cloro-4-Fenilfenol C ₆ H ₅ C ₆ H ₃ ClOH	174				<1		323	Leve	2	2	1	0
Cloropreno	Nota: Punto de fusión 78-80											
1-Cloropropano	Ver Cloruro de propilo											
2-Cloropropano	Ver Cloruro de Isopropilo											
2-cloro-1-propanol CH ₃ CHClCH ₂ OH (Alcohol β-Cloropropilo) (Clorohidrina de propileno)	52				1,1	3,3	133-134	Si	5	2	2	0
1-cloro-2-propanol CH ₃ CH(OH)CH ₂ Cl (Alcohol Cloroisopropilo) (Clorohidrina de sec-propileno)	52 (oc)				1,33	3,3	127	Si	5	2	2	0
1-cloro-1-propeno	Ver 1-Cloropropileno											
3-Cloropropeno	Ver Cloruro de Alil											
Acido α-Cloropropionico CH ₃ CHClCOOH	107	500			1,3		178-190	Si	5 2		1	0
3-Cloropropionitrilo ClCH ₂ CH ₂ CN	76				1,1	3,0	176 Se descompone	Si	5		2	1
Cloruro de 2-Cloropropionil	31				1,3	0,12	110	Reacciona				
Alcohol β-Cloropropil	Ver 2-cloro-1-propanol											
1-Cloropropileno CH ₃ CH=CHCl (1-cloro-1-Propeno)	<-6		4,5	16	0,9		35-36		1	2	4	2
2-Cloropropileno CH ₃ CH=CHCl (β-Cloropropileno) (2-Cloropropeno)	<-20		4,5	16	0,93	2,63	23			2	4	0
Oxido 2-Cloropropileno	Ver Epiclorohidrina											
Oxido γ-Cloropropileno	Ver Epiclorohidrina											
Clorotolueno C ₆ H ₄ ClCH ₃ (Cloruro de Tolil)	52 (oc)				1,08	4,37	160			2	2	0
α-Clorotolueno	Ver Cloruro de Bencilo											
Clorotrifluoroetileno	Ver Trifluorocloroetileno											
2-Cloro-α,α,α-Trifluoro-5-Nitrotolueno	Ver 2-Cloro-5-Nitrobenzotrifluoruro											
o-Cloro-α,α,α-Trifluorotolueno	Ver o-Clorobenzotrifluoruro											
Cimeno	Ver Dipenteno											
Cinameno	Ver Estireno											

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Citral $(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CH}(\text{CH}_2)_2\text{C}(\text{CH}_3)\text{C}\text{HCHO}$ (3,7-Dimetil-2,6-Octadienal) (Geranial)	91				0,9		92 - 93	No	5	0	2	0
Citronelal $(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CH}(\text{CH}_2)_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{CHO}$ (3,7-Dimetil-6-Octenal) (Rodinal)	74				0,9		47	No	5	0	2	0
Citronelol $(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CH}(\text{CH}_2)_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{-}(\text{CH}_2)_2\text{OH}$ (3,7-Dimetil-6-Octen-1-ol)	96				0,85		108,4	No	5	0	1	0
Solvente de Limpieza, Solvente Stoddard	> 38	229			0,8			No		0	2	0
Solvente de Limpieza, Clase 140 (60)	59 o mayor	234 o mayor	0,8 a 150	0,8		Inicial 180 o mayor		No		0	2	0
Gas de Carbón	Ver Gas											
Aceite de Carbón	Ver Fuel Oil No. 1											
Aceite Ligero de Alquitrán de Carbón	< 27				< 1			No		2	3	0
Brea de Alquitrán de Carbón	207				> 1			No	2	0	1	0
Nafta de Cobalto (Naftenato de Cobalto)	49	276			0,9			No		1	2	0
Naftenato de Cobalto	Ver Nafta de Cobalto											
Aceite de Cacao Refinado Crudo	216 287 216				0,9			No	2	0	1	0
	Nota: Punto de Fusión 22											
Aceite de Hígado de Bacalao	211				0,9			No	2	0	1	0
Colodion $\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{O}_6(\text{NO}_3)_4\text{-}\text{C}_{13}\text{H}_{17}\text{O}_7(\text{NO}_3)_3$ Solución de Celulosa Nitrada en Alcohol o Éter	< -18								1 5	1	4	0
Espíritus de Colonia	Ver Alcohol Etilico											
Espíritus de Columbia	Ver Alcohol Metílico											
Aceite de Colza	Ver Aceite de semilla de colza											
Aceite de maíz (Cocinar)	254 321 (oc)	393			0,9			No	2 2	0	1	0
Aceite Refinado de Semilla de Algodón (Cocinar)	252 321 (oc)	343			0,9			No	2 2	0	1	0
Aceite de Creosota	74	336			> 1		194 - 400	No	3	2	2	0
o-Cresol $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ (Ácido Cresílico) (o-Hidroxitolueno) (o-Metil Fenol)	81	599	1,4 a 149		1,1	3,7	191	No	3	3	2	0
	Nota: Punto de Fusión 31											
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
m o p-Cresol $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$	86	558	1,1 a 150		1		201	No		3	2	0
	Nota: Punto de Fusión 31											
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
Acetato p-Cresil $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OCOCH}_3$ (Acetato p-Tolílico)	91				1,1				5	1	2	0
Fosfato de Cresil Difenilo $(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_2((\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{O})\text{-PO}_4$	232				1,2		390		2	0	1	0
Ácido Cresílico	Ver o-Cresol											

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Crotonaldehído CH ₃ CH:CHCHO (2-Butenal) (Aldehído Crotonico) (Propilen Aldehído)	13	232	2,1	15,5	0,9	2,4	102	Leve	1 5	4	3	2
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
Ácido Crotonico CH ₃ CH:CHCOOH	88 (oc)	396			1 a 80	3	189	Si	5	3	2	0
	Nota: Punto de Fusión 72											
Aldehído Crotonico	Ver Crotonaldehído											
Crotononitrilo CH ₃ CH:CHCN (2-Butenonitrilo)	< 100				0,8	2,3	110 - 116	No			1	0
Alcohol Crotonílico CH ₃ CH:CHCH ₂ OH (2-Buten-1-ol) (Alcohol Crotilico)	27	349	4,2	35,3	0,85	2,49	121	Al 16%			3	2
Bromuro 1-Crotilico CH ₃ CH:CHCH ₂ Br (1-Bromo-2-Buteno)			4,6	12		4,66				2	3	2
Cloruro 1-Crotilico CH ₃ CH:CHCH ₂ Cl (1-Cloro-2-Buteno)			4,2	19		3,13				2	3	2
Cumeno C ₆ H ₅ CH(CH ₃) ₂ (Cumol) (2-Fenil Propano) (Isopropil Benceno)	36	424	0,9	6,5	0,9	4,1	152	No		2	3	1
Hidroperóxido de Cumeno C ₆ H ₅ C(CH ₃) ₂ OOH	79						Explosión a en calor	Leve		1	2	4 OX
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
Cumol	Ver Cumeno											
Cianamida NH ₂ CN	141				1,07	1,45	260 Se descompon e			4	1	3
	Nota: Punto de Fusión 44											
Acrilato 2-Cianoetilico CH ₂ CHCOOCH ₂ CH ₂ CN	124 (oc)				1,1	4,3	Se polimeriza	No	2	2	1	1
N-(2-Cianoetil) Ciclohexilamina C ₆ H ₁₁ NHC ₂ H ₄ CN	124 (oc)				0,9	5,2		No	2	2	1	0
Cianogeno (CN) ₂	Gas		6,6	32		1,8	-21		6	4	4	2
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
Ciclamen Aldehído (CH ₃) ₂ CHC ₆ H ₄ CH- (CH ₃)CH ₂ CHO (Metil para-Isopropil Fenil Propil Aldehído)	88				1 -				5		2	0
Ciclobutano C ₄ H ₈ (Tetrametileno)	Gas		1,8			1,9	13	No	6	1	4	0
1,5,9-Ciclododecatrieno C ₁₂ H ₁₈	71				0,9		231	No			2	0
Cicloheptano CH ₂ (CH ₂) ₅ CH ₂	< 21		1,1	6,7	0,81	3,39	119			0	3	0
Ciclohexano C ₆ H ₁₂ (Hexahidrobenceno) (Hexametileno)	-20	245	1,3	8	0,8	29	82	No	1	1	3	0
Dimetanol 1,4- Ciclohexano C ₈ H ₁₆ O ₂ (CHDM)	167	316			1 -		274	Si	5 2		1	0
Ciclohexanotiol C ₆ H ₁₁ SH (Ciclohexilmercaptano)	43				0,95	4	157 - 159	No	5		2	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Ciclohexanol C ₆ H ₁₁ OH (Anol) (Hexalín) (Hidralín)	68	300			1 -	3,5	161	Leve	5	1	2	0
Nota: Punto de Fusión 24												
Ciclohexanona C ₆ H ₁₀ O (Cetona Pimélica)	44	420	1,1 a 100	9,4	0,9	3,4	156	Leve	5	1	2	0
Ciclohexeno CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH:CH	< -7	244			0,8	2,8	83	No	1	1	3	0
3-Ciclohexeno-1-Carboxaldehído	Ver 1,2,3,6-Tetrahidrobenzaldehído											
Ciclohexenona C ₆ H ₈ O	34					3,3	156		1	1	3	0
Acetato Ciclohexílico CH ₃ CO ₂ C ₆ H ₁₁ (Acetato de Hexalín)	58	335			1 -	4,9	177	No		1	2	0
Ciclohexilamina C ₆ H ₁₁ NH ₂ (Amino Ciclohexano) (Hexahidroanilina)	31	293			0,9	3,4	134	Si	1 5	3	3	0
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Ciclohexilbenceno C ₆ H ₅ C ₆ H ₁₁ (Fenilciclohexano)	99 (oc)				0,9		237	No		2	1	0
Cloruro Ciclohexílico CH ₂ (CH ₂) ₄ CHCl (Clorociclohexano)	32				0,99	4,08	142			2	3	0
Ciclohexilciclohexanol C ₆ H ₁₁ C ₆ H ₁₀ OH	132				1 -		151 - 156	No	2	0	1	0
Formiato Ciclohexílico CH ₂ (CH ₂) ₄ HCOOCH	51				1,01	4,42	162				2	0
Ciclohexilmetano	Ver Metilciclohexano											
o-Ciclohexilfenol C ₆ H ₁₁ C ₆ H ₄ OH	134				1 +		148 a 10 mm	Leve	5 2	2	1	0
Nota: Punto de fusión 47												
Ciclohexiltriclorosilano C ₆ H ₁₁ SiCl ₃	91 (oc)				1,2	7,5	208	No	3	2	2	1
1,5-Ciclooctadieno C ₈ H ₁₀	35				0,9	3,66	151	No	1		3	0
Ciclopentano C ₅ H ₁₀	< -7	361	1,5		0,7	2,4	49	No	1	1	3	0
Ciclopenteno CH:CHCH ₂ CH ₂ CH ₂	-29	395			0,8	2,35	44		1	1	3	1
Ciclopentanol CH ₂ (CH ₂) ₃ CHOH	51				0,95	2,97	141			0	2	0
Ciclopentanona OCCH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ (Cetona Adípica)	26				0,9	2,3	131	Leve	1 5	2	3	0
Ciclopropano (CH ₂) ₃ (Trimetileno)	Gas	498	2,4	10,4		1,5	-34	No	6	1	4	0
p-Cimeno CH ₃ C ₆ H ₄ CH(CH ₃) ₂ (4-Isopropil-1-Metil Benceno)	47	436	0,7 a 100	5,6	0,9	4,6	176	No		2	2	0
DDS	Ver Dimetildiclorosilano											
Decaborano B ₁₀ H ₁₄	80				0,9		213	Leve		3	2	1
Nota: Punto de Fusión 100												
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Decahidronaftaleno C ₁₀ H ₁₈ (Decalín)	58	250	0,7a 100	4,9a 100	0,9	4,8	194	No		2	2	0
Decahidronaftaleno-trans C ₁₀ H ₁₈	54	255	0,7	5,4	0,87	4,77	187			0	2	0
Decalín	Ver Decahidronaftaleno											
Decano CH ₃ (CH ₂) ₈ CH ₃	46	210	0,8	5,4	0,7	4,9	174	No		0	2	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Decanol $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8\text{CH}_2\text{OH}$ (Alcohol Decílico)	82 (oc)	288			0,8	5,5	229	No		0	2	0
1-Deceno $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}_2$	< 55	235			0,74	4,84	172			0	2	0
Acrilato Decílico $\text{CH}_3(\text{CN}_2)_9\text{OCOCH}=\text{CH}_2$	227 (oc)				0,9		158 a 50 mm	Muy leve	2	2	1	0
Alcohol Decílico	Ver Decanol											
Decilamina $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{NH}_2$ (1-Aminodecano)	99				0,8		221	Leve	5	2	1	0
Decilbenceno $\text{C}_{10}\text{H}_{21}\text{C}_6\text{H}_5$	107				0,9		255- 280	No	2	2	1	0
tert-Decilmercaptano $\text{C}_{10}\text{H}_{21}\text{SH}$	88				0,9	6	210- 218			2	2	0
Decilnaftaleno $\text{C}_{10}\text{H}_{21}\text{C}_{10}\text{H}_7$	177				0,9		335- 360	No	2	1	1	0
Nitrato de Decilo $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{ONO}_2$	113 (oc)				1 -		261 a 11 mm	No	2		1	0
Ácido Dehidroacético $\text{CH}_3\text{C}=\text{CHC}(\text{O})-\text{CH}(\text{COCH}_3)\text{C}(\text{O})\text{O}$ (DHA) (Metilacetopiranona)	157 (oc)	366					270	No	2	1	1	0
	Nota: Punto de Fusión 109-111											
Alcohol Desnaturalizado Fórmula Gobernante CD-5 CD-5A CD-10 SD-1 SD-2B SD-3A SD-13A SD-17 SD-23A SD-30 SD-39B SD-39C SD-40M	16 16-17 15,5- 16 9-15 14 13 15 < -7 16 2 15 16 15 15	399			0,8	1,6	79	Si	1 5	0	3	0
Deuterio D_2 (Hidrógeno Pesado)	Gas		5	75					6	0	4	0
Diacetona	Ver Alcohol de Diacetona											
Alcohol de Diacetona $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{OH}$ Libre de acetona- Comercial (Diacetona) (4-Hidroxi-4-Metil-2- Pentanona)	64 58 64	603 643 603	1,8	6,9	0,9	4	164	Si	5	1	2	0
Diacetil	Ver 2,3-Butanodiona											
Éter Dialílico	Ver Éter Alílico											
Dialil Ftalato $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{C}_3\text{H}_5)_2$	166				1,1		290	No	2	2	1	0
1,3-Diaminobutano	Ver 1,3-Butanodiamina											
1,3-Diamino-2-Propanol $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CHOHCH}_2\text{NH}_2$	132				1,1		130	Si	2 5	2	1	0
1,3-Diaminopropano	Ver 1,3-Propanodiamina											
Diamilamina $(\text{C}_5\text{H}_{11})_2\text{NH}$	51				0,8	5,4	180	Leve	5	3	2	0
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
Diamilbenceno $(\text{C}_5\text{H}_{11})_2\text{C}_6\text{H}_4$	107 (oc)				0,9		255- 280	No	2	0	1	0
Diamilbifenil $\text{C}_5\text{H}_{11}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}_5\text{H}_{11}$ (Diaminodifenil)	171				1 -		364- 404	No	2	0	1	0
Di-tert-Amilciclohexanol $(\text{C}_5\text{H}_{11})_2\text{C}_6\text{H}_9\text{OH}$	132				0,9		290- 300	No	2	0	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Diamildifenil	Ver Diamilbifenil											
Diamileno C ₁₀ H ₂₀	48 (oc)				0,8		150			0	2	0
Éter Diamílico	Ver Éter Amílico											
Maleato Diamílico (CHCOOC ₅ H ₁₁) ₂	132				1 -		263-300	No	2	0	1	0
Diamil Naftaleno C ₁₀ H ₆ (C ₅ H ₁₁) ₂	159 (oc)				0,9		329	No	2	0	1	0
2,4-Diamilfenol (C ₅ H ₁₁) ₂ C ₆ H ₃ OH	127 (oc)				0,9		275	No	2	2	1	0
Di-tert-Amilfenoxi Etanol C ₆ H ₃ (C ₅ H ₁₁) ₂ OC ₂ H ₄ OH	149 (oc)				1 -		324	No	2	0	1	0
Diamil Ftalato C ₆ H ₄ (COOC ₅ H ₁₁) ₂ (Amil Ftalato)	118				1		246-254 a 50 mm	No	2	0	1	0
Sulfuro Diamílico (C ₅ H ₁₁) ₂ S	85 (oc)				0,9		170-180	No		2	2	0
o-Dianisidina (NH ₂ (OCH ₃)C ₆ H ₃) ₂ (o-Dimetoxibenzidina)	206					8,43					1	0
	Nota: Punto de Fusión 147											
Éter Dibencilico (C ₆ H ₅ CH ₂) ₂ O (Éter Bencilico)	135				1		298	No	2	0	1	0
Diborano B ₂ H ₆	Gas	38-52	0,8	88		1 -			6	4	4	3W
	Nota: Se enciende espontáneamente en presencia de aire.							Reacciona violentamente con agentes de extinción halogenados				
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
Dibutoxi Etil Ftalato C ₆ H ₄ (COOC ₂ H ₄ OC ₄ H ₉) ₂	208 (oc)				1,1		225	No	5 2	0	1	0
Dibutoximetano CH ₂ (OC ₄ H ₉) ₂	60				0,8		166-188	No		0	2	0
	Nota: Punto de Fusión 60											
Dibutoxi Tetraglicol (C ₄ H ₉ OC ₂ H ₄ OC ₂ H ₄) ₂ O (Éter Dibutílico de Tetraetilén Glicol)	152 (oc)				0,9		335	Leve	2 5	2	1	0
N,N-Dibutilacetamida CH ₃ CON(C ₄ H ₉) ₂	107				0,9		243-250		2	0	1	0
Dibutilamina (C ₄ H ₉) ₂ NH	47		1,1		0,8	4,5	161	Leve	5	3	2	0
Di-sec-Butilamina (C ₂ H ₅ (CH ₃)CH) ₂ NH	24 (oc)				0,8	4,5	132-135	Si	5	3	3	0
Dibutilaminoetanol (C ₄ H ₉) ₂ NC ₂ H ₄ OH	93 (oc)				0,9		222	No		3	2	0
1-Dibutilamino-2-Propanol	Ver Dibutilisopropanolamina											
N,N-Dibutilanilina C ₆ H ₅ N(CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃) ₂	110				0,9		263-275	No	2	3	1	0
Di-tert-Butil-p-Cresol C ₆ H ₂ (C ₄ H ₉) ₂ (CH ₃)OH	127						257-266	No	2	0	1	0
	Nota: Punto de Fusión 68											
Éter Dibutílico (C ₄ H ₉) ₂ O (1-Butoxibutano) (Éter Butílico)	25	194	1,5	7,6	0,8	4,5	141	No	1 5	2	3	1
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
2,5-Di-tert-Butilhidroquinona (C(CH ₃) ₃) ₂ C ₆ H ₂ (OH) ₂ (DTBHQ)	216 (oc)	421						No	2	1	1	0
	Nota: Punto de Fusión 210											
Dibutil Isoftalato C ₆ H ₄ (CO ₂ C ₄ H ₉) ₂	161							No	2	0	1	0
N,N1-Di-sec-Butil-p-Fenilendiamina C ₆ H ₄ (-NHCH(CH ₃)-CH ₂ CH ₃) ₂	132	329	0,6 a 329		0,9				5 2	2	1	0
Dibutilisopropanolamina CH ₃ CHOHCH ₂ N(C ₄ H ₉) ₂	96 (oc)				0,8		229	Leve	5	2	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Maleato Dibutílico (-CHCO ₂ C ₄ H ₉) ₂	141 (oc)				1 -		Se descomponen	2	1	1	0	
Oxalato Dibutílico C ₄ H ₉ OOC ₂ COOC ₄ H ₉	104				1 +		244	No	2	0	1	0
Peróxido Di-tert-Butílico (CH ₃) ₃ COOC(CH ₃) ₃	18 (oc)				0,8		111	Leve	1	3	2	4 OX
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Fosfito Dibutílico (C ₄ H ₉ O) ₂ P(O)H	49				1 -		115	No		3	2	0
Dibutil Ftalato C ₆ H ₄ (CO ₂ C ₄ H ₉) ₂ (Dibutil-o-Ftalato)	157	402	0,5 a 235		1 +		340	No	2	0	1	0
Dibutil Sebacato ((CH ₂) ₄ COOC ₄ H ₉) ₂ (Ester Decadenóico Dibutílico)	178 (oc)	365	0,44 a 243		1 -		343	No	2	0	1	0
N,N-Dibutil Estearamida C ₁₇ H ₃₅ CON(C ₄ H ₉) ₂	216				0,9		173- 175 a 0,4 mm	No	2	0	1	0
Tartrato n-Dibutílico (COOC ₄ H ₉) ₂ (CHOH) ₂ (Dibutil-d-2,3-Dihidroxibutanodioato)	91	284			1,1		343	No	5	0	2	0
N,N-Dibutiltolueno-Sulfonamida CH ₃ C ₆ H ₄ SO ₃ N(C ₄ H ₉) ₂	166				1,1		200 a 10 mm		2	0	1	0
Dicaproato	Ver Trietilén Glicol											
Dicapril Ftalato C ₆ H ₄ (COOCH(CH ₃)C ₆ H ₁₃) ₂	202				1 -	9,8	227- 234 a 4,5 mm	No	2	0	1	0
Cloruro Dicloroacetílico CHCl ₂ COCl (Cloruro de Dicloroetanoilo)	66					5,1	107- 108	Se descomponen	5	3	2	2W
3,4-Dicloroanilina NH ₂ C ₆ H ₃ Cl ₂	166 (oc)						272	No	2	3	1	0
Nota: Punto de Fusión 72												
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
o-Diclorobenceno C ₆ H ₄ Cl ₂ (o-Diclorobenzol)	66	648	2,2	9,2	1,3	5,1	180	No	3	2	2	0
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
p-Diclorobenceno C ₆ H ₄ Cl ₂	66				1,5	5,1	174	No	3	2	2	0
Nota: Punto de Fusión 53												
Ver o-Diclorobenceno												
2,3-Diclorobutadieno-1,3 CH ₂ :C(Cl)C(Cl):CH ₂	10	368	1	12	1,2	4,24	100	No	1	3	3	2
1,2-Diclorobutano CH ₃ CH ₂ CHClCH ₂ Cl		275				4,38				2	2	0
1,4-Diclorobutano CH ₂ ClCH ₂ CH ₂ CH ₂ Cl	52				1,1	4,4	155	No	3	3	2	0
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
2,3-Diclorobutano CH ₃ CHClCHClCH ₃	90 (oc)				1,1	4,4	116- 123			2	2	0
1,3-Dicloro-2-Buteno CH ₂ ClCH:CClCH ₃	27				1,2	4,31	128	No	1	3	3	2
3,4-Diclorobuteno-1 CH ₂ ClCHClCH ₂ CH ₂	45				1,1	4,31	158			3	2	1
1,3-Diclorobuteno-2 CH ₂ ClCH:CClCH ₃	27					4,3	126		1	2	3	0
Diclorodimetilsilano	Ver Dimetildiclorosilano											
1,1-Dicloroetano	Ver Dicloruro de Etilideno											
1,2-Dicloroetano	Ver Dicloruro de Etileno											
Cloruro de Dicloroetanoilo	Ver Cloruro de Dicloroacetilo											
1,1-Dicloroetileno	Ver Cloruro de Vinilideno											

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida				
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos			
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad	
sym-Dicloroetileno 1,2-Dicloroetileno ClCH:CHCl	2	460	5,6	12,8	1,3	3,4	48	No	4	2	3	2	
Nota: Existe como isómeros cis y trans													
Eter 2,2¹-Dicloroetílico ClCH ₂ CH ₂ OCH ₂ CH ₂ Cl	55	369	2,7		1,2	4,93	178	No	5	3	2	1	
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.													
2,2-Dicloroetil Formal	Ver Bis(2-Cloroetil) Formal												
Di-(2-Cloroetil) Formal	Ver Bis(2-Cloroetil) Formal												
1,3-Dicloro-2,4-Hexadieno CH ₂ ClCH:CClCH:CHCH ₃	76										2	0	
Eter Didloroisopropílico ClCH ₂ CH(CH ₃)OCH-(CH ₃)CH ₂ Cl (Bis(β-Cloroisopropil) Eter)	85 (oc)				1,1	6	187	No	3	2	2	0	
Eter 2,2-Dicloro Isopropílico (ClCH ₂ CH(CH ₃)) ₂ O (Bis(2-Cloro-1-Metiletil Eter))	85 (oc)				1,11	5,9	187			2	2	0	
Diclorometano	Ver Cloruro de Metileno												
1,1-Dicloro-1-Nitro Etano CH ₃ CCl ₂ NO ₂	76 (oc)				1,4	5	124	No	3	2	2	3	
1,1-Dicloro-1-Nitro Propano C ₂ H ₅ CCl ₂ NO ₂	66 (oc)				1,3	5,5	143	Leve	5	2	2	3	
Dicloropentanos (Mezclas) C ₅ H ₁₀ Cl ₂	41 (oc)				1 +	4,8	130	No		2	2	0	
1,5-Dicloropentano CH ₂ Cl(CH ₂) ₃ CH ₂ Cl (Cloruro de Amileno) (Dicloruro de Pentametileno)	> 27 (oc)				1,1	4,9	178-181	No	4	2	3	0	
2,4-Diclorofenol Cl ₂ C ₆ H ₃ OH	114 (oc)				1,4 a 60	5,6	210	Leve	5 2		1	0	
1,2-Dicloropropano	Ver Dicloruro de Propileno												
1,3-Dicloro-2-Propanol CH ₂ ClCHOHCH ₂ Cl	74 (oc)				1,4	4,4	174	Leve	5	2	2	0	
1,3-Dicloropropeno CHCl:CHCH ₂ Cl	35		5,3	14,5	1,2	3,8	104	No		2	3	0	
2,3-Dicloropropeno CH ₂ CClCH ₂ Cl	15 (TCC)		2,6	7,8	1,2	3,8	94	Leve		3	3	0	
Diclorosilano H ₂ SiCl ₂	-35	36	4,1	99	1,2	3,5	47	Si	Evitar el agua	3	4	2W	
α,β-Dicloroestireno C ₆ H ₅ CCl:CHCl	107 (oc)							No	2	2	1	2	
Diciclohexil	Ver Bicyclohexil												
Diciclohexilamina (C ₆ H ₁₁) ₂ NH	> 99 (oc)				0,9		258	Leve	5	3	1	0	
Diciclopentadieno C ₁₀ H ₁₂	32 (oc)	503			1 -		172	No	1	1	3	1	
Nota: Punto de Fusión 33													
Eter Didecílico (C ₁₀ H ₂₁) ₂ O (Eter Decílico)		215				10,3					0	1	0
Diesel Fuel Oil No. 1-D	38							No			0	2	0
Diesel Fuel Oil No. 2-D	52							No			0	2	0
Diesel Fuel Oil No. 4-D	54							No			0	2	0
Dietanolamina (HOCH ₂ CH ₂) ₂ NH	172 (oc)	662			1,1		268	Si	5 2	1	1	0	
Nota: Punto de Fusión 28													
1,2-Dietoxietano	Ver Dietil Glicol												
Dietilacetaldéido	Ver 2-Etilbutiraldeído												
Ácido Dietilacético	Ver Ácido 2-Etilbutírico												

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
N,N-Dietil-Acetoacetamida <chem>CH3COCH2CON(C2H5)2</chem>	121 (oc)				1 -	5,4	Se descomponen	Si	25	0	1	0
Acetoacetato de Dietilo <chem>CH3COC(C2H5)2COOC2H5</chem>	77				1 -	6,4	211-218 Se descomponen	Muy leve		2	2	0
Cloruro de Dietilaluminio <chem>(C2H5)2AlCl</chem> (Clorodietilaluminio)	Nota: Se enciende espontáneamente en presencia de aire.								3	4	3W	
Hidruro de Dietilaluminio <chem>(C2H5)2AlCl</chem>	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.								No usar agentes extintores de agua, espuma o halogenados			
Dietilamina <chem>(C2H5)2NH</chem>	-23	312	1,8	10,1	0,7	2,5	57	Si	51	3	3	0
2-Dietil (Amino) Etanol	Ver N,N-Dietiletanolamina											
Acrilato2-(Dietilamino) Etilico <chem>CH2=CHCOOCH2CH2HN(CH2CH3)2</chem>	91 (oc)				0,9	5,9	Se descomponen	Se descomponen		2	2	1
3-(Dietilamino)-Propilamina <chem>(C2H5)2NCH2CH2CH2NH2</chem> (N,N-Dietil-1,3-Propanodiamina)	59 (oc)				0,8	4,5	169	Si	5	2	2	0
N,N-Dietilanilina <chem>C6H5N(C2H5)2</chem> (Fenildietilamina)	85	630			1 -	5	216	Leve	5	3	2	0
o-Dietil Benceno <chem>C6H4(C2H5)2</chem>	57	395			0,9	4,6	183	No		2	2	0
m-Dietil Benceno <chem>C6H4(C2H5)2</chem>	56	450			0,9	4,6	181	No		2	2	0
p-Dietil Benceno <chem>C6H4(C2H5)2</chem>	55	430	0,7	6	0,9	4,6	181	No		2	2	0
N,N-Dietil-1,3-Butanodiamina <chem>C2H5NHCH2CH2CHN(C2H5)CH3</chem> (1,3-Bis(Etilamino) Butano)	46 (oc)				0,8	5	179-185	Si	5	2	2	0
Ftalato Di-2-Etilbutilico <chem>C6H4(COOCH2CH(C2H5)2)2</chem>	194 (oc)				1 +		350	No	52	0	1	0
Cloruro de Dietil Carbamilo <chem>(C2H5)2NCOCl</chem>	163-172 (oc)						187-190	Si	52	2	1	2W
Carbinol Dietílico	Ver Alcohol sec-Amílico											
Carbonato de Dietilo <chem>(C2H5)2CO3</chem> (Carbonato de Etilo)	25				1 -	4,1	126	No	1	2	3	1
Dietilciclohexano <chem>C10H20</chem>	49	240	0,8 a 60	6 a 110	0,8		173			2	2	0
Urea 1,3-Dietil-1,3-Difenil <chem>((C2H5)(C6H5)N)2CO</chem>	150				1,1		327		2	1	1	0
Dietilén Diamina	62						150	Si				
Dioxido de Dietileno	Ver p-Dioxano											
Dietilén Glicol <chem>O(CH2CH2OH)2</chem> (Eter 2,2-Dihidroxietílico)	124	224			1,1		244	Si	52	1	1	0
Dietilén Glicol Bis (Alilcarbonato) <chem>(CH2=CHCH2OCOCH2-CH2)2O</chem> (Carbonato de Alil Diglicol)	192 (oc)				1,1		160 a 2 mm	No	2	1	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Dietilén Glicol Bis (Carbonato 2-Butoxiético) (CH ₃ (CH ₂) ₃ O(CH ₂) ₂ OO-COCH ₂ CH ₂) ₂ O (Carbonato de Butoxietyl Diglicol)	193				1,1		200-206 a 2 mm	Leve	5 2	1	1	1
Dietilén Glicol Bis (Carbonato Butílico) (CH ₃ (CH ₂) ₃ OOCO-CH ₂ CH ₂) ₂ O (Carbonato de Butil Diglicol)	189				1,1		164 a 2 mm	Leve	5 2	1	1	1
Dietilén Glicol Bis (Fenilcarbonato) (C ₆ H ₅ OOCOCH ₂ CH ₂) ₂ O (Carbonato de Fenil Diglicol)	238				1,2		225-229 a 2 mm	No	2	0	1	1
Eter n-Butílico de Dietilén Glicol C ₄ H ₉ OC ₂ H ₄ OC ₂ H ₄ OH (Butoxi Dietilén Glicol)	110 (oc)	228			1 -		231	Si	5 2	1	1	0
Eter Acetato Butílico de Dietilén Glicol CH ₃ COO(C ₂ H ₄ O) ₂ C ₄ H ₉ Diacetato de Dietilén Glicol (CH ₃ COOC ₂ H ₄) ₂ O	116 (oc)	295			0,98	7,05	246				1	0
Dibenzoato de Dietilén Glicol (C ₆ H ₅ COOCH ₂ CH ₂) ₂ O	232				1,2 a 20		236 a 5 mm	Si	5 2	0	1	0
Eter Dibutílico de Dietilén Glicol C ₄ H ₉ O(C ₂ H ₄ O) ₂ C ₄ H ₉ (Dibutoxi Dietilén Glicol)	118	310			0,9		256	Leve	5 2	1	1	0
Eter Dietílico de Dietilén Glicol CH ₃ (CH ₂ OCH ₂) ₃ CH ₃	82 (oc)				0,9	5,6	189	Si	5	1	2	0
Levulinato Dietílico de Dietilén Glicol (CH ₃ COC ₂ H ₄ COOC ₂ H ₄) ₂ O	171				1,14	10,4				0	1	0
Eter Dimetílico de Dietilén Glicol CH ₃ OCH ₂ CH ₂ O-CH ₂ CH ₂ OCH ₃	67				0,95		162	Si	5	1	2	1
Dipropionato de Dietilén Glicol (C ₂ H ₅ COOC ₂ H ₄) ₂ O	127				1,1		255-276	Leve	5 2	1	1	0
Eter Etilico de Dietilén Glicol C ₂ H ₅ OC ₂ H ₄ OC ₂ H ₄ OH	91		1,2	9	1	4,65	202	Si	5	1	1	0
Eter Ftalato Etilico de Dietilén Glicol C ₆ H ₄ (COO(C ₂ H ₄ O) ₂ C ₂ H ₅) ₂ (Bis(2-(Etoxi)etil)-Ftalato) (Ftalato de Carbitol)	208				1,12	13,7	> 260			0	1	0
Eter Dietilén Glicol Metil CH ₃ OC ₂ H ₄ OC ₂ H ₄ OH (2-(2-Metoxietoxi) Etanol)	96 (oc)	240	1,38	22,7	1,04	4,14	193			2	2	0
Acetato de Dietilén Glicol Metil Eter CH ₃ COOC ₂ H ₄ OC ₂ H ₄ OCH ₃	82 (oc)				1,04	5,59	210			0	2	0
Eter Dietilén Glicol Monobutil C ₄ H ₉ OCH ₂ CH ₂ O-CH ₂ CH ₂ OH	78	204	0,85	24,6	1,0-	5,6	231	Si	5	1	2	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Acetato de Dietilen Glicol Monobutil Eter $C_4H_9O(CH_2)_2O(CH_2)_2OOCCH_3$	116	298,9	0,76	10,7			247	Leve	5 2	1	1	0
Eter Dietilen Glicol Monoetil $CH_3OHCH_2OCH_2CH_2O-C_2H_5$	94	204	1,2 a 135	23,5 a 182	1,0-		202	Si	5	1	1	0
Acetato Dietilen Glicol Monoetil Eter $C_2H_5O(CH_2)_2O(CH_2)_2OOCCH_3$	107 (oc)	360	1,0 a 135	19,4 a 185	1,0+		218	Si	5 2	1	1	0
Eter Dietilen Glicol Monoisobutil Eter $(CH_3)_2CHCH_2O(CH_2)_2O(CH_2)_2OH$	106	233- 252	0,9	10,7	1,0-		217- 225	Si	52	1	1	0
Eter Dietilen Glicol Monometil $(CH_3)_2O(CH_2)O(CH_2)_2OH$	96 (oc)				1,0+		194	Si	5	1	1	0
Dietilen Glicol Monometil Eter formal $CH_2(CH_3OCH_2CH_2O-CH_2CH_2O)_2$	154 (oc)				1,0+		305	Si	5 2	1	1	0
Ftalato Dietilen Glicol $C_6H_4[COO(CH_2)_2OC_2H_5]_2$	173				1,1			Si	5 2	0	1	0
Oxido Dietileno	Ver Tetrahidrofurano											
Triamina de Dietileno $NH_2CH_2CH_2NHCH_2-CH_2NH_2$	98 (oc)	358	2	6,7	1,0-	3,56	207	Si	5 2	3	1	0
Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos												
N,N-Dietiletanolamina $(C_2H_5)_2NC_2H_4OH$ (2-Dietilamino) Etanol)	60 (oc)	320			0,9	4,0	162	Si	5	3	2	0
Dietil Eter	Ver N,N-Dietiloetanolamina											
N,N, Dietiletlenodiamina $(C_2H_5)_2NC_2H_4NH_2$	46 (oc)				0,8	4,0	145	Si	5	3	2	0
Dietil Fumarato $C_2H_5OCOCH:CHCOOC_2H_5$	104				1,0+ A 20		217	Leve	5 2	1	1	0
Dietil Glicol $(C_2H_5OCH_2)_2$ (1,2-Dietoxietano)	35	205			0,84	4,07	122	Leve			3	0
Adipato de Di-2-Etilhexil $C_4H_8[COOCH_2CH-(C_2H_5)C_4H_9]_2$ (Adipato de dioctil) (DOA)	196				0,9		417	No	5 2	0	1	0
Dietilhexilamina	Ver Bis(2-Etilhexil) Amina											
Dietilhexiletanolamina	Ver Bis(2-Etilhexil) Etanolamina											
Maleato de Di-(2-Etilhexil)	Ver Maleato Bis(2-Etilhexil)											
Acido Fosfórico de Di-(2-Etilhexil)	Ver Acido Fosfórico de Bis(2-Etilhexil) Maleato											
Sucinato de Di-(2-Etilhexil)	Ver Succinato de Bis(2-Etilhexil)											
Dietil Cetona $C_2H_5COC_2H_5$ (3-Pentanona)	13 (oc)	450	1,6		0,8	3,0	103	leve	1 5	1	3	0
N,N-Dietillauramida $C_{11}H_{23}CON(C_2H_5)_2$	>66 (oc)				0,9	8,8	166- 177 a 2 mm		No		2	0
Maleato de Dietilo $(-CHCO_2C_2H_5)_2$	121 (oc)	350			1,1		226	No	2	1	1	0
Malonato de Dietilo $CH_2(COOC_2H_5)_2$ (Malonato de Etilo)	93 (oc)				1,1		199	No	3	0	1	0
Oxido de Dietilo	Ver Eter Etilo											
3,3-Dietilpentano $CH_3CH_2C(C_2H_5)_2CH_2CH_3$		290	0,7	5,7	0,8	4,4	146	No		0	3	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Péroxido de Dietilo $C_2H_5OOC_2H_5$		Explota al calentarla	2,3		0,8	7,7	Explota al calentarla				4	4
Ftalato de dietilo $C_6H_4(COOC_2H_5)_2$	161 (oc)	457	0,7 a 186		1,1		296	No	2	0	1	0
Ftalato de p-Dietil	Ver Tereftalato de Dietil											
N,N-Dietil-1,3-Propanadiamina	Ver 3-(Dietilamina) Propilamina											
2,2-Dietil-1,3-Propanadiol $HOCH_2C(C_2H_5)_2CH_2OH$	102 (oc)				0,9 a 61		160 a 50 mm	Si	5 2	2	1	0
Dietil Selanida $(C_2H_5)_2Se$			2,5		1,2	4,7	108	No		2		0
N,N-Dietilestearamida $C_{17}H_{35}CON(C_2H_5)_2$	191				0,9		119-205 a 1 mm	No	2	0	1	0
Succinato de Dietilo $(CH_2COOCH_2CH_3)_2$	90				1,0+		216	Leve	5 2	1	1	0
Sulfato de Dietilo $(C_2H_5)_2SO_4$ (Sulfato de Etilo)	104	436			1,2		Se descomponen, dando Etil Eter	No, leve descomposición	5 2	3	1	1
	Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos											
Tartrato de Dietilo $CHOHCOO(C_2H_5)_2$	93				1,2		280	Si	5	0	1	0
Tereftalato de Dietilo $C_6H_4(COOC_2H_5)_2$ (Ftalato de p-Dietilo)	117				1,1		302	No	2	0	1	0
	Nota: punto de fusión 44											
Dietilzinc $(C_2H_5)_2Zn$										3	4	3W
	Nota: Se enciende espontáneamente en el aire. Ver Datos de Riesgos Químicos										No use agua, espuma o halogenuro como agentes extintores.	
Difluoro-1-Cloroetano CF_2ClCH_3 (R-142B) (1-Cloro-1,1-Difluoroetano)	Gas		6,2	17,9			-16				4	0
Clorformato de Diglicol $O:(CH_2CH_2OCOC)_2$	146 (oc)						124-127 a 5 mm		2	0	1	0
Clorohidrina de Diglicol $HOCH_2CH_2OCH_2CH_2Cl$	107 (oc)				1,2		197	Si	5 2	0	1	0
Diacetato de Diglicol $(CH_3COOCH_2CH_2)_2O$	124				1,1	6,5	250	sl	2 5	0	1	0
Dilevulinato de Diglicol $[CH_2CH_2OOC(CH_2)_2COCH_3]_2O$	171				1,1			Si	2 5	0	1	
Laurato de Diglicol $C_{16}H_{32}O_4$	143				1,0-		293-325		2	0	1	0
Dihexil	Ver Dodecano											
Dihexilamina $[CH_3(CH_2)_5]_2NH$	104 (oc)				0,8		233-243	No	2	2	1	0
Dihexil Eter	Ver Hexil eter											
Dihidropirano $CH_2CH_2CH_2CHCHO$	-18				0,9	2,9	86	Leve	5	2	3	0
o-Dihidroxibenceno $C_6H_4(OH)_2$ (Pirocatecol)	127				1,34	3,79	245	leve			1	0
o-Dihidroxibenceno $C_6H_4(OH)_2$ (Hidroquinona)	165	515			1,36	381	286	Leve			1	0
	Nota: Punto de fusión 170											
1,2-Dihidroxibutano	Ver 1,2-Butanodiol											
2,2-Dihidroxietil Eter	Ver Dietilen Glicol											

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
2,5-Dihidroxihexano	Ver 2,5-Hexanodiol											
Hidruro de Diisobutilaluminio [(CH₃)₂CHCH₂]₂AlH	Nota: Se enciende espontáneamente en aire								No use agua, espuma o halogenuros como agentes extintores			
Diisobutilamina [(CH₃)₂CHCH₂]₂NH (Bis(β-Metilpropil) Amina)	29				0,7		134-141	No	5 1	3	3	0
Diisobutil Carbinol [(CH₃)₂CHCH₂]₂CHOH (Alcohol de Nonilo)	74		0,8 a 100	6,1 a 100	0,8	5,0	178	No	5	1	2	0
Diisobutileno	Ver 2,4,4-Trimetil-1-Pentano											
Diisobutileno (CH₃)₃CCH₂C(CH₃):CH₂ (2,4,4-Timetil-1-Pentano)	-5	391	0,8	4,8	0,7	3,87	101		1	1	3	0
Diisobutil Cetona [(CH₃)₂CHCH₂]₂CO (2,6-dimetil-4-Hetanona) (isovalerona)	49	396	0,8 a 93	7,1 a 93	0,8	4,9	168	No		1	2	0
Ftalato de Diisobutilo C₆H₄[COOCH₂CH(CH₃)₂]₂	185 (oc)	432	0,4 a 448		1,0+		327	No	5 2	0	1	0
Adipato de diisodecil C₁₀H₂₁O₂C(CH₂)₄-CO₂C₁₀H₂₁	107(o c)				0,9		349		2	0	1	0
Ftalato de Diisodecil C₆H₄(COOC₁₀H₂₁)₂	323 (oc)	402	0,3 a 508		1,0-		250	No	5 2	0	1	0
Ftalato de Diisooctil (C₈H₁₇COO)₂C₆H₄	232				1,0-		370	No	2	0	1	0
Diisopropanolamina [CH₃CH(OH)-CH₂]₂NH	127 (oc)	374			1,0-		249	Si	5 2	2	1	0
Diisopropil	Ver 2,3-Dimetilbutano											
Diisopropilamina [(CH₃)₂CH]₂NH	-1 (oc)	316	1,1	7,1	0,7	3,5	84	Si	1 5	3	3	0
Nota: Ver datos de riesgos químicos												
Diisopropil Benceno [(CH₃)₂CH]₂C₆H₄	77 (oc)	449			0,9	5,6	205	No		0	2	0
N,N-Diisopropil Etanolamina [(CH₃)₂CH]₂NC₂H₄OH	79 (oc)				0,9	5,0	191	No		1	2	0
Diisopropil Eter	Ver Eter Isopropílico											
Diisopropil Maleato (CH₃)₂CHOCOCH:CHCOOCH(CH₃)₂	104 (oc)				1,0+		229	Leve	5 2	1	1	0
Diisopropilmetanol	Ver 2,4-Dimetil-3-pentanol											
Diisopropil Peroxicarbonato (CH₃)₂CHOCOOCOCH(CH₃)₂							Explosión a alta temperatura	No		0	4	4 OX
Nota: Rápida descomposición a 12. Punto de fusión 8-10. Ver Datos de Riesgos Químicos												
Dicetona CH₂:CCH₂C(O)O (Vinilaceto-B-Lactona)	34				1,1	2,9	127	Se descompone		0	4	4 OX
Nota: Ver datos de riesgos químicos												
2,5-Dimetoxianilina NH₂C₆H₃(OCH₃)₂	150 (oc)	391					270	Si	2	2	1	0
Nota: Punto de fusión 69-73												
2,5-dimetoxiclorobenceno C₆H₃ClO₂	117					5,9	238-242	Leve	2 5	2	1	0
1,2-Dimetoxietano	Ver Etilen Glicol Dimetil Eter											
Ftalato de Dimetoxietilo C₆H₄(COOCH₂CH₂OCH₃)₂ [Bis(2-metoxietil) Ftalato]	210 (oc)	399	0,7 a 227		1,2		340	No	5 2	0	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Dimetoximetano									Ver metilal			
Dimetoxi Tetraglicol CH₃OCH₂(CH₂OCH₂)₃- CH₂OCH₃ (Tetraetileno Glicol dimetil eter)	141 (oc)				1,0+		276	Si	2 5	1	1	0
Dimetilacetamida (CH₃)₂NC:OCH₃ (DMAC)	70 (oc)	490	1,8 a 212	11,5 a 320	1,0		165	Si	5	2	2	0
Dimetilamina (CH₃)₂NH	Gas	400	2,8	14,4		1,6	7	Si	6	3	4	0
2-(Dimetilamino) Etanol (CH₃)₂NCH₂CH₂OH (Dimetiletanolamina)	41 (oc)	295			0,9	3,1	133	Si	1 5	2	2	0
2-(Dimetilamino) Etil Metacrilate C₈H₁₅NO₂	74 (oc)				0,9	5,4	97 a 40mm	Si	5	2	2	0
									Nota: Se polimeriza			
3-(Dimetilamino)- propionitrilo (CH₃)₂NC₂H₄CN	65 (oc)				0,86	3,35	170				2	1
3-(Dimetilamino) propilamina (CH₃)₂N(CH₂)₃NH₂	38 (oc)				0,8	3,5	137	Si	5	3	2	0
Di(Metilamil) Maleato									Ver bis(2,4-Dimelbutil) Maleate			
N,N-Dimetilanilina C₆N₂(CH₃)₂ C.P.	63 74	371			1,0-	4,2	193	Leve	5	3	2	0
o-dimetilanilina									Ver o-Silidina			
Dimetil Antranilato CH₃OCC₆H₄NHCH₃ (N-Metil Metil Antronilato)	91				1,1					1	2	0
1,2-Dimetilbenceno									Ver o-Xileno			
1,3-Dimetilbenceno									Ver m-Xileno			
1,4-Dimetilbenceno									Ver p-Xileno			
Acetato de Dimetilbencilcabinilo C₆H₅CH₂C(CH₃)₂OOCCH₃ (Alfa, Alfa-Dimetilfenetil Acetato)	96				1,0-					1	1	0
									Note: Punto de fusión 29-30			
2,2-Dimetilbutano (CH₃)₃CCH₂CH₃ (Neohexano)	-48	405	1,2	7,0	0,6	3,0	50	No	1	1	3	0
2,3-Dimetilbutano (CH₃)₂CHCH(CH₃)₂ (Diisopropil)	-29	405	1,2	7,0	0,7	3,0	58	No	1	1	3	0
1,3-Dimetilbutanol									Ver Isobutil-metil Carbinol			
2,3-Dimetil-1-Buteno CH₃CH(CH₃)C(CH₃):CH₂	<-20	360			0,68	2,91	56			0	3	0
2,3-Dimetil-2-Buteno CH₃C(CH₃):C(CH₃)₂	<-20	401			0,71	2,91	73			0	3	0
1,3-Dimetilbutil Acetato CH₃COOCH(CH₃)- CH₂CH(CH₃)₂	45				0,9	5,0	140- 147	Leve	5	1	2	0
1,3-Dimetilbutilamina CH₃CHNH₂(CH₂)CH(CH₃)₂ (2-Amino-4-Metilpentano)	13 (oc)				0,7	3,5	106- 109	No	1	2	3	0
Dimetil Cabinol									Ver Alcohol Isopropílico			
Carbonato de Dimetilo									Ver Carbonato de Metilo			
Dimetilo Cloroacetal ClCH₂CH(OCH₃)₂	44	232			1,0+		126- 132			2	2	0
Dimetilcianamida (CH₃)₂NCN	71				0,88	2,42	160			4	2	1
1,2-Dimetilciclohexano (CH₃)₂C₆H₁₀		304			0,8	3,87	127	No		0		0
1,3-Dimetilciclohexano (CH₃)₂C₆H₁₀ (Hexahidroxileno)	10	306			0,8	3,87	124	No	1	0	3	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
1,4-Dimetilciclohexano (CH ₃) ₂ C ₆ H ₁₀ (Hexahidroxilol)	11	304			0,8	3,9	120	No	1	1	3	0
1,4-Dimetilciclohexano-cis C ₆ H ₁₀ (CH ₃) ₂	16						124			0	3	0
1,4-Dimetilciclohexano-trans C ₆ H ₁₀ (CH ₃) ₂	11						119			0	3	0
Dimetil Decalina C ₁₀ H ₁₆ (CH ₂) ₂	84	235	0,7 a 93	5,3 a 149	1,0		235			0	2	0
Dimetildiclorosilano (CH ₃) ₂ SiCl ₂	<21	235	3,4	>9,5	1,1	4,4	70	Se descompone		3	3	1
Se descompone en agua												
Dimetil-o,o-Diclorovinil-2,2-Fosfato (Tecnico) (CH ₃ O) ₂ P(O)OCH:CCl ₂ (DDVP)	177 (oc)						120 a 14 mm	Leve	5 2	3	1	
Dimetildioxano CH ₃ CHCH ₂ OCH ₂ (CH ₃)CHO	24 (oc)				0,9	4,0	117	leve	1 5	2	3	0
1,3-Dimetil-1,3-Difenilciclobutano (C ₆ H ₅ CCH ₃) ₂ (CH ₂) ₂	143				1,0- a 50		307- 309	No	2	0	1	0
Nota: Punto de fusión 49												
Oxido de dimetileno	Ver Oxido de Etileno											
N,N-Dimetiletanolamina	Ver 2-(Dimetilamina) Etanol											
Dimetil Eter	Ver Eter de metilo											
Dimetil Etil Cabinol	Ver 2-metil-2-Butanol											
2,4-Dimetil-3-Etilpentano CH ₃ CH(CH ₃)CH(CH ₂ H ₅)- CH(CH ₃) ₂ (3-Etil-2,4-Dimetilpentano)	390				0,74	4,43	137			0	3	0
N,N-Dimetilformamida HCON(CH ₃) ₂	58	445	2,2 a 100	15,2	0,9	2,5	153	Si	5	1	2	0
2,5-Dimetilfurano OC(CH ₃):CHCH:C(CH ₃)	7 (oc)				0,9	3,3	93	Leve	1 5	2	3	0
Ftalato de dimetil Glicol C ₆ H ₄ [COO(CH ₂) ₂ OCH ₃] ₂	187				1,8		230		2	0	1	0
3,3-Dimetilheptano CH ₃ (CH ₂) ₃ C(CH ₃) ₂ CH ₂ CH ₃		325			0,73	4,43	137			0	3	0
2,6-Dimetil-4-Heptanona	Ver Diisobutil Cetona											
2,3-Dimetilhexano CH ₃ CH(CH ₃)CH(CH ₃)- C ₂ H ₅ CH ₃	7 (oc)	438			0,7	3,9	114	No	1	0	3	0
2,3-Dimetilhexano CH ₃ CH(CH ₃)CH(CH ₃)- C ₂ H ₅ CH ₃	10 (oc)				0,7	3,9	109	No	1	0	3	0
Dimetil Hexino C ₄ H ₉ CHCH ₃ (OH)C≡CH	57 (oc)				0,85	4,35	150			0	2	0
1,1-Dimetilhidracina (CH ₃) ₂ NNH ₂ (Dimetilhidracina asimétrica)	-15	249	2	95	0,8	2,0	63	Si	5 1	4	3	1
Dimetilhidracina asimétrica	Ver 1,1-Dimetilhidracina											
Dimetilisoftalato CH ₃ OOC C ₆ H ₄ COOCH ₃	138							No	2	0	1	0
Nota: Punto de fusión 67-68												
N,N-Dimetilisopropanolamina (CH ₃) ₂ NCH ₂ CH(OH)CH ₃	35 (oc)				0,9	3,6	125	Si	1 5	2	3	0
Dimetil Cetona	Ver Acetona											
Dimetil Maleato (-CHCOOCH ₃) ₂	113 (oc)				1,2		201	No	2	1	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
2,6-Dimetilmorfolina CH(CH ₃)CH ₂ OCH ₂ CH-(CH ₃)NH	44 (oc)				0,9	4,0	147	Si	5	2	2	0
2,3-Dimetiloctano CH ₃ (CH ₂) ₄ CH(CH ₃)-CH(CH ₃)CH ₃	<55	225			0,74	4,91	164			0	2	0
3,4-Dimetiloctano C ₃ H ₇ CH(CH ₃)CH(CH ₃)C ₃ H ₇	<55				0,75	4,91	162			0	2	0
2,3-Dimetilpentaldehido CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)CH-(CH ₃)CHO	34 (oc)				0,8	3,9	145		1	2	3	0
2,3-Dimetilpentano CH ₃ CH(CH ₃)CH(CH ₃)-CH ₂ CH ₃	<-7	335	1,1	6,7	0,7	3,5	90	No	1	0	3	0
2,4-Dimetilpentano (CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH(CH ₃) ₂	-12				0,7	3,5	81	No	1	0	3	0
2,4-Dimetil-3-Pentanol (CH ₃) ₂ CHCHOHCH(CH ₃) ₂ (Diisopropilmetanol)	49				0,8	4,0	140	Muy Leve		0	2	0
Ftalato de Dimetilo C ₆ H ₄ (COOCH ₃) ₂	146	490	0,9 a 180		1,2		282	No	2	0	1	0
Dimetilpiperacina-cis C ₆ H ₁₄ N ₂	68 (oc)				0,92	3,94	165			2	2	0
2,2-Dimetilpropano (CH ₃) ₄ C (Neopentano)	Gas	450	1,4	7,5		2,5	9	No	6	0	4	0
2,2-Dimetil-1-Propanol	Ver tert-Butil Carbinol											
2,5-Dimetilpiracina CH ₃ C:CHN:C(CH ₃)CH:N	64 (oc)				0,99	3,72	155	Si			2	0
Sebacato Dimetilo [-(CH ₂) ₄ COOCH ₃] ₂ (Sebacato de metilo)	145 (oc)				1,0-		296		2	0	1	0
Nota: Punto de fusión 24												
Sulfato de Dimetilo (CH ₃) ₂ SO ₄ (Sulfato de metilo)	83 (oc)	188			1,3	4,4	188	Muy leve	3	4	2	0
Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos												
Sulfuro de Dimetilo (CH ₃) ₂ S	<-18	206	2,2	19,7	0,8	2,1	37	Leve	1	1	4	0
Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos												
Sulfoxido de dimetilo (CH ₃) ₂ SO	95 (oc)	215	2,6	42	1,1		189	Si	5	1	1	0
Nota: Punto de Fusión 18												
Teraftalato de Dimetilo C ₆ H ₄ (COOCH ₃) ₂ (Dimetil-1,4-Benceno Dicarboxilato) (DMT)	153 (oc)	518					284	No	5 2	1	1	0
2,4-Dinitroanilina (NO ₂) ₂ C ₆ H ₃ NH ₂	224				1,6			No	2	3	1	3
Nota: Punto de Fusión 188												
1,2-Dinitro Benzol C ₆ H ₄ (NO ₂) ₂ (o-Dinitrobenzenceno)	150				1,57	5,79	318			3	1	4
Nota: Punto de Fusión 118												
Dinitroclorobenceno C ₆ H ₃ Cl(NO ₂) ₂ (Clorodinitrobenzenceno)	194		2	22	1,7		315	No	2	3	1	4
Nota: Punto de Fusión 43. Ver Datos de Riesgos Químicos												
2,4-Dinitrotolueno (NO ₂) ₂ C ₆ H ₃ CH ₃	207				1,52	6,27	300			3	1	3
Nota: Punto de Fusión 70												
Diocil adipato [-(CH ₂) ₂ COOCH ₂ CH-(C ₂ H ₅)C ₄ H ₉] ₂ (Bis(2-Etilhexil) Adipato) (Di(2-Etilhexil) Adipato)	206 (oc)	377	0,4 a 242		0,9		360	No	5 2	0	1	0
Diocilamina	Ver Bis(2-Etilhexil) Amina											
Diocil Azelato (CH ₂) ₇ (COOCH ₂ CH-(C ₂ H ₅)C ₄ H ₉) ₂ (Bis(2-Etilhexil) Acelato) (Di(2-Etilhexil) Acelato)	227 (oc)	374	0,3 a 266		0,9		376	No	5 2	0	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Diocil Eter (C ₈ H ₁₇) ₂ O (Octil Eter)	>100	205			0,82	8,36	292			0	1	0
Ftalato de Diocil C ₆ H ₄ (CO ₂ CH ₂ CH- (C ₂ H ₅)C ₄ H ₉) ₂ (Ftalato de Di(2-Etilhexil)) (Ftalato de Bis(2-Etilhexil))	215 (oc)	390	0,3 a 245		1,0-			No	2	0	1	0
p-Dioxina OCH ₂ CH ₂ OCH ₂ CH ₂ Dioxido de Dietileno	12	180	2	22	1,0+	3	101	Si	1 5	2	3	1
Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos												
Dioxolano OCH ₂ CH ₂ OCH ₂	2 (oc)				1,1	2,6	74	Si	1 5	2	3	2
Dipenteno C ₁₀ H ₁₆ (Cimeno) (Limomeno)	45	237	0,7 a 150	6,1 a 150	0,9	4,7	170	No		0	2	0
Difenilo	Ver Bifenilo											
Difenilamina (C ₆ H ₅) ₂ NH (Fenilanimina)	153	634			1,2		302	No	2	3	1	0
Nota: Punto de fusión 53												
1,1-Difenilbutano (C ₆ H ₅) ₂ CHC ₃ H ₇	>100	455			0,98	7,26	294			0	1	0
1,3-Difenil-2-Butan-1-one	Ver Dipnona											
Difenildiclorosilano (C ₆ H ₅) ₂ SiCl ₂	142				1,2		305	Si	2	3	1	0
Difenildodecil Fosfato (C ₆ H ₅ O) ₂ POC ₁₀ H ₂₁	218 (oc)				1,0+			No	2	0	1	0
Nota: Punto de fusión 18												
1,1-Difeniletano (asimétrico) (C ₆ H ₅) ₂ CHCH ₃	>100	440			1,0	6,29	286			0	1	0
1,2-Difeniletano (simétrico) C ₆ H ₅ CH ₂ CH ₂ C ₆ H ₅	129	480			1,0	6,29	284			0	1	0
Difenil Eter	Ver Oxido de difenilo											
Difenilmetano (C ₆ H ₅) ₂ CH ₂ (Ditano)	130				1,0		264	No	2	1	1	0
Nota: Punto de Fusión 26												
Fosfato de Difenil (o-Xenil) (C ₆ H ₅ O) ₂ PO(OC ₆ H ₄ C ₆ H ₅)	225				1,2		250- 285 a 5 mm		2	0	1	0
Oxido de Difenilo (C ₆ H ₅) ₂ O (Difenil Eter)	115	618	0,7	6,0	1,1		258	No	2	1	1	0
Nota: Punto de Fusión 27												
1,1-Difenilpentano (C ₆ H ₅) ₂ CHC ₄ H ₉	>100	440			0,97	7,74	308			0	1	0
1,1-Difenilpropano CH ₃ CH ₂ CH(C ₆ H ₅) ₂	>100	460			0,97	6,77	283			0	1	0
Difenil Ftalato C ₆ H ₄ (COOC ₆ H ₅) ₂	224				1,30		405	No	2	0	1	0
Nota: Punto de fusión 70												
Hidruro de Dipropilaluminio (C ₃ H ₇) ₂ AlH											3	3W
Nota: Se enciende espontáneamente en aire									No use agua, espuma o halogenuros como agentes extintores			
Dipropilamina (C ₃ H ₇) ₂ NH	17 (oc)	299			0,7	3,5	109	No	1	3	3	0
Dipropileno Glicol (CH ₃ CHOHCH ₂) ₂	121 (oc)				1,0+	4,63	232	Si	2 5	0	1	0
Eter de Dipropileno Glicol Metilo CH ₃ OCH ₂ CH ₂ OC ₃ H ₆ OH	86		1,1 a 200	3,0	1,0	5,11	209	en parte		0	2	0
Dipropil Eter	Ver n-Propil Eter											
Dipropil Cetona	Ver 4-Heptanona											
Ditano	Ver Difenilmetano											
Ftalato de Ditridecil C ₆ H ₄ (COOC ₁₃ H ₂₇) ₂	243 (oc)				1,0-		286 a 5 mm		2	0	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Divinil Acetileno (:CCH-CH ₂) ₂ (1,5-Hexadien-3-ino)	<-20				2,69	84					3	3
Divinilbenceno C ₆ H ₄ (CH:CH ₂) ₂	76 (oc)		0,7	6,2	0,9		200	No		1	2	2
Divinil eter (CH ₂ :CH) ₂ O (Eteniloxietano) (Vinil Eter)	<-30	360	1,7	27	0,8	2,4	28	No	1	2	4	2
Nota: Ver Datos de Riesgos Químicos												
Di(o-Xenil) Fenil Fosfato (C ₆ H ₅ C ₆ H ₄) ₂ PO(OC ₆ H ₅)	250				1,2		285-330 a 5 mm		2	0	1	0
Dodecano CH ₃ (CH ₂) ₁₀ CH ₃ (Dihexil)	74	203	0,6		0,8	5,9	216	No		0	2	0
1-Dodecanetiol CH ₃ (CH ₂) ₁₁ SH (Dodecil Mercaptano) (Lauril Mecaptano)	128 (oc)				0,8		143 a 15mm	No	5 2	2	1	0
1-Dodecanol CH ₃ (CH ₂) ₁₁ OH (Alcohol de Laurilo)	127	275			0,8		255	No	2	0	1	0
Dodecil Benceno (Crudo) C ₆ H ₅ C ₁₂ H ₂₅ (Alcano) (Detergente Alquilato)	285				0,9		255	No	2	0	1	0
Bromuro de Dodecilo	Ver Bromuro de Lauril											
Dodecilenol (α) C ₁₆ H ₂₁ CH:CH ₂ (1-Dodecano)	<100	255			0,76	5,81	208			0	1	0
Dodecil Mercaptano	Ver 1-Dodecanetiol											
tert-Dodecil Mercaptano C ₁₂ H ₂₅ SH	96 (oc)				0,9		220-233	No		2	1	0
4-Dodeciloxi-2-Hidroxi Benzofenona C ₂₅ H ₃₄ O ₃	254	379						No	2		1	0
Nota: Punto de Fusión 43.												
Dodecil Fenol C ₁₂ H ₂₅ C ₆ H ₄ OH	163 (oc)				0,9	9,0	314-334	No	2	0	1	0
Difona C ₆ H ₅ COCH:C(CH ₃)C ₆ H ₅ (1,3-Difenil-2-Buten-1-ona)	177 (oc)				1,1		246 a 50 mm	Leve	2 5	1	1	0
Eicosane C ₂₀ H ₄₂	>100	232			0,79	9,75	344				1	0
Epiclorohidrina CH ₂ CHOCH ₂ Cl (Oxido 2-Cloropropileno) (Oxido Y-Cloropropileno)	31	411	3,8	21,0	1,2	3,2	115	Si	5	3	3	2
1,2-Epoxietano	Ver Oxido de Etileno											
Eritreno	Ver 1,3-Butadieno											
Etanal	Ver Acetaldehído											
Etano CH ₃ CH ₃	Gas	472	3,0	12,5		1,0	-89	No	6	1	4	0
1,2-Etanodiol	Ver Etilen Glicol											
1,2-Etanodiol Diformiato HCOOCH ₂ CH ₂ OOCH (Formiato de Etileno) (Difromiato de Etilen Glicol) (Difromato de Glicol)	93 (oc)				1,2		174	Se descompone		1	2	0
Se descompone en agua												
Etanotiol	Ver Etil Mercaptano											
Ácido Etanóico	Ver Ácido Acético											
Anhídrido Etanóico	Ver anhídrido Acético											
Etanol	Ver alcohol Etilico											

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Etanolamina NH₂CH₂CH₂OH (2-Amino Etanol) (Alcohol β-Aminoetílico)	86	410	3 a 140 °C	23,5 a 140 °C	1 +	2,1	172	Si	5	3	2	0
Cloruro de Etanoil	Ver Cloruro de Acetilo											
Eteno	Ver Etileno											
Etanoato de Etenilo	Ver Acetato de Vinilo											
Eteniloxieteno	Ver Eter Divinílico											
Eter	Ver Eter Etilico											
Etino	Ver Acetileno											
Etioxiacetileno C₂H₅OC:CH	< -7				0,8	2,4	51	No	1	2	3	1
Etioxienceno C₆H₅OC₂H₅ (Eter Etil Fenílico) (Fenetol)	63				1 -	4,2	172	No		0	2	0
2-Etoxi-3,4-Dihidro-2-Pirano C₇H₁₂O₂	44 (oc)				1 -		143	Muy leve		2	2	1
2-Etoxi Etanol	Ver Eter Monoetílico de Etilén Glicol											
Acetato 2-Etoxietílico CH₃COOCH₂CH₂OC₂H₅ (Acetato de Etil Glicol)	47	380	1,7		1 -	4,6	156	Si	5	2	2	0
3-Etoxiopropanal C₂H₅OC₂H₄CHO (3-Etoxi propionaldehído)	38				0,98	3,52	135			2	2	0
1-Etoxiopropano	Ver Eter Etil Propílico											
3-Etoxi propionaldehído C₂H₅OCH₂CH₂CHO	38				0,9	3,5	135	Si	5	2	3	0
Ácido 3-Etoxi propiónico C₂H₅OCH₂CH₂COOH	107				1 +		219	Si	5 2	2	1	0
Etioxitriglicol C₂H₅O(C₂H₄O)₃H (Eter Etilico de Trietilén Glicol)	135 (oc)				1 +		256	Si	2 5	0	1	0
Abietato de Etilo C₁₉H₂₉COOC₂H₅	178 (oc)				1 +		350	No	2	0	1	0
N-Etilacetamida CH₃CONHC₂H₅ (Acetoetilamida)	110				0,9		205	Si	5 2	1	1	0
N-Etil Acetanilida CH₃CON(C₂H₅)(C₆H₅)	52				0,9	5,6	204	No		0	2	0
Acetato Etilico CH₃COOC₂H₅ (Ester Acético) (Eter Acético) (Etanoato de Etilo)	-4	426	2	11,5	0,9	3	77	Leve	1 5	1	3	0
Acetoacetato de Etilo C₂H₅CO₂CH₂COCH₃ (Ácido Acetoacético, Ester Etilico) (Etil 3-Oxobutanoato)	57	295	1,4 a 93	95 a 176	1 +	4,5	180	Leve	5	2	2	0
Glicolato de Etil Acetilo CH₃COOCH₂COOC₂H₅ (Acetato de Etil Glicolato)	82				1,09	5,04	185	No		0	2	0
Acrilato de Etilo CH₂:CHCOOC₂H₅	10 (oc)	372	1,4	14	0,9	3,5	99	Leve	1 5	2	3	2
Nota: Se polimeriza. Ver datos de químicos peligrosos.												
Alcohol Etilico C₂H₅OH (Alcohol de grano, espíritu de colonia, etanol) Alcohol Etilico con Agua	13	363	3,3	19	0,8	1,6	78	Si	1 5	0	3	0
96%	17											
95%	17											
80%	20											
70%	21											

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida				
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos			
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad	
60%	22												
50%	24												
40%	26												
30%	29												
20%	36												
10%	49												
5%	62												
Dicloruro de Etilaluminio $C_2H_5AlCl_2$									No usar agua, espuma o agentes extintores halogenados	3	3	3W	
Sesquicloruro de Etilaluminio $(C_2H_5)_3Al_2Cl_3$	- 20				1,1		147		No usar agua, espuma o agentes extintores halogenados		3	3W	
Etilamina $C_2H_5NH_2$ Solución acuosa al 70% (Aminoetano)	< - 18	385	3,5	14	0,8	1,6	17	Si	1 5	3	4	0	
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.													
Etilamino Etanol $C_2H_5NHC_2H_4OH$ (2-(Etilamino)Etanol)	71 (oc)				0,92	3,06	161				2	0	
Etilanilina $C_2H_5NH(C_6H_5)$	85 (oc)				1	4,2	205	No		3	2	0	
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.													
Etilbenceno $C_2H_5C_6H_5$ (Etilbencol) (Feniletano)	21	432	0,8	6,7	0,9	3,7	136	No	1	2	3	0	
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.													
Benzoato de Etilo $C_6H_5COOC_2H_5$	88	490			1		212	No		1	1	0	
Etilbencol	Ver Etilbenceno												
Benzol Acetato de Etilo $C_6H_5COOC_2H_5$	141 (oc)				1,1		144 - 148	No	2	0	1	0	
Etil Bencilanilina $C_6H_5N(C_2H_5)CH_2C_6H_5$	140 (oc)	500			1 +		312 Descomposición leve	No	5 2	2	1	0	
Borato de Etilo $(C_2H_5)_3BO_3$	11				0,9	5	112	Descomponer		2	3	0	
Bromuro de Etilo C_2H_5Br (Bromoetano)	Ninguno	511	6,8	8	1,4	3,8	38	Leve	1	2	1	0	
Bromo Acetato de Etilo $BrCH_2COOC_2H_5$	48				1,5		159	No	3		2	0	
2-Etil Butanol	Ver 2-Etil Butil Aldehído												
Butanoato de Etilo	Ver Burirato de Etilo												
2-Etil-1-Butanol	Ver 2-Etil Butil Alcohol												
2-Etil-1-Buteno $(C_2H_5)_2C:CH_2$	< - 20	315			0,69	2,9	62			0	3	0	
3-(2-Etilbutoxi) Ácido Propiónico $CH_3CH_2CH(C_2H_5)CH_2-OCH_2CH_2COOH$	138 (oc)				1 -		200 @100 mm	No	2	2	1	0	
2-Etilbutil Acetato $CH_3COOCH_2CH(C_2H_5)_2$	54 (oc)				0,9	5	162	No		1	2	0	

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
2-Etilbutil Acrilato CH ₂ :CHCOOCH ₂ CH-(C ₂ H ₅)C ₂ H ₅	52 (oc)				0,9		82 @10m m	No		2	2	0
2-Etilbutil Alcohol (C ₂ H ₅) ₂ CHCH ₂ OH (2-Etil-1-Butanol)	57 (oc)				0,8	3,5	149	No		1	2	0
Etilbutil Amina CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ -NHCH ₃ CH ₂	18 (oc)				0,7	3,5	111	No	1	3	3	0
Etilbutil Carbamato	Ver N-Butiluretano											
Carbonato Etilbutílico (C ₂ H ₅)(C ₄ H ₉)CO ₃	50				0,9	5	135			2	2	1
Etilbutil Éter C ₂ H ₅ OC ₄ H ₉ (Butiletil Éter)	4				0,8	3,7	92	Leve	15	2	3	0
2-Etilbutil Glicol (C ₂ H ₅) ₂ CHCH ₂ OC ₂ H ₄ OH [2-(2-Etilbutoxi)Etanol]	82 (oc)				0,9	5,05	197			0	2	0
Etilbutil Cetona C ₂ H ₅ CO(CH ₂) ₃ CH ₃ (3-Heptanona)	46 (oc)				0,8	4	148	No		1	2	0
2-Etil-2-Butil-1,3-Propanodiol HOCH ₂ C(C ₂ H ₅)(C ₄ H ₉)-CH ₂ OH	138 (oc)				0,9 @50 °C		178 @50 mm	Si	25	2	1	0
Nota: Punto de fusión 42 °C												
2-Etilbutil Aldehído (C ₂ H ₅) ₂ CHCHO (Acetaldehído de Dietilo) (2-Etil butanol)	21 (oc)		1,2	7,7	0,8	3,5	117	No	15	2	3	1
Etil Butirato CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOC ₂ H ₅ (Ácido Butírico, Éster Etilico)(Éster Butírico)(Etil Butanoato)	24	463			0,9	4	120	No	15	0	3	0
Ácido 2-Etilbutírico (C ₂ H ₅) ₂ CHCOOH (Ácido Dietil Acético)	99 (oc)	400			0,9		193	Leve	5	2	1	0
2-Etil Caproaldehído	Ver 2-Etil Hexanal											
Etil Caproato C ₅ H ₁₁ COOC ₂ H ₅ (Etil Hexoato) (Etil Hexanoato)	49				0,9	4,97	167	No	5	2	2	0
Etil Caprilato CH ₃ (CH ₂) ₆ COOC ₂ H ₅ (Etil Octoato) (Etil Octanoato)	79				0,9		207 - 209	No	5	2	2	0
Carbonato de Etilo	Ver Carbonato de Dietilo											
Cloruro de Etilo C ₂ H ₅ Cl (Cloroetano) (Éter Hidroclórico) (Éter Muriático)	-50	519	3,8	15,4	0,9	2,2	12	Leve	1	1	4	0
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Cloroacetato Etilico ClCH ₂ COOC ₂ H ₅	64 (oc)				1,2		146	No	3		3	0
Clorocarbonato de Etilo	Ver Cloroformiato de Etilo											
Cloroformiato de Etilo ClCOOC ₂ H ₅ (Clorocarbonato de Etilo) (Clorometanoato de Etilo)	16	500			1,1	3,7	94	Se descompon e		4	3	1
Clorometanoato de Etilo	Ver Cloroformiato de Etilo											
Crotonato de Etilo CH ₃ CH:CHCOOC ₂ H ₅	2				0,9	3,9	139	No	1	2	3	0
Cianoacetato de Etilo CH ₂ CNCOOC ₂ H ₅	110				1,1		205 - 209		2	2	1	0
Etil Ciclobutano C ₂ H ₅ C ₄ H ₇	< -16	210	1,2	7,7		2,9	71	No		1	3	0
Etil Ciclohexano C ₂ H ₅ C ₆ H ₁₁	35	238	0,9	6,6	0,8	3,9	132	No		1	3	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
N-Etil Ciclohexilamina <chem>C6H11NHC2H5</chem>	30 (oc)				0,8	4,4		Leve	1 5	3	3	0
Etil Ciclopentano <chem>C2H5C5H9</chem>	< 21	260	1,1	6,7	0,8	3,4	103			1	3	0
Decanoato de Etilo <chem>C9H19COOC2H5</chem>	> 100				0,9		243	No	5	0	1	0
Etil Diclorosilano <chem>C2H5SiHCl2</chem>	-1				1,1	4,45	75,5	Si	1	3	3	0
N-Etil Dietanolamina <chem>C2H5N(C2H4OH)2</chem>	138 (oc)				1 +		253	Si	2 5	2	1	0
Etil Dimetil Metano	Ver Isopentano											
Etileno <chem>H2C:CH2</chem> (Eteno)	Gas	450	2,7	36		1	-104	Si	6	1	4	2
Acetato de Etileno	Ver Diacetato de glicol											
Carbonato de Etileno <chem>OCH2CH2OCO</chem>	143 (oc)						177 @100 mm	Si	2 5	2	1	1
Clorhidrina de Etileno	Ver 2-Cloroetano											
Cianhidrina de Etileno <chem>CH2(OH)CH2CN</chem> (Hidroacrilonitrilo)	129 (oc)				1,1		229 Se descomponen	Si	2 5	1	1	2
Etilendiamina <chem>H2NCH2CH2NH2</chem> Anhidrido	40	385	2,5 @100 °C	12 @100 °C	0,9 1 -	2,1	116	Si	5	3	2	0
76%	66						115 - 122	Si	5			
Dicloruro de Etileno <chem>CH2ClCH2Cl</chem> (1,2-Dicloroetano) (Dicloruro glicol)	13	413	6,2	16	1,3	3,4	84	No	4	2	3	0
Dicianuro de Etileno	Ver Succinonitrilo											
2,2-Dietanol Dioxietileno	Ver Trietilenglicol											
Formiato de Etileno	Ver Diformiato de 1,2-Etanodiol											
Etilen Glicol <chem>HOC2H4OH</chem> (1,2-Etanodiol) (Glicol)	111	398	3,2		1,1		197	Si	5 2	1	1	0
N-Butil Éter de Etilen Glicol <chem>HOCH2CH2OC4H9</chem>	66		1,1	10,6	0,897	4,1	171	Si	5	1	2	0
Diacetato de Etilen Glicol	Ver Diacetato de glicol											
Éter dibutílico de Etilén Glicol <chem>C4H9OC2H4OC4H9</chem>	85				0,8		204	No	5	1	2	0
Éter dietílico de Etilén Glicol <chem>C2H5OCH2CH2OC2H5</chem>	35 (oc)	278			0,8	4,07	122	Leve	5 1	1	3	0
Diformiato de Etilén Glicol	Ver Diformiato de 1,2-Etanodiol											
Éter Dimetílico de Etilén Glicol <chem>CH3O(CH2)2OCH3</chem> (1,2-Dimetoxietano)	-2	202			0,9		79 @630 mm	Leve	5	2	2	0
Éter Etilbutílico de Etilén Glicol <chem>(C2H5)2CHCH2OCH2CH2OH</chem>	85 (oc)				0,9		197	No	5	1	2	0
Éter Etilhexílico de Etilén Glicol <chem>C4H9CH(C2H5)CH2OCH2-CH2OH</chem>	110 (oc)				0,9		228	No	5 2	0	1	0
Éter Isopropílico de Etilén Glicol <chem>(CH3)2CHOCH2CH2OH</chem>	33 (oc)				0,9	3,58	143	Si	5 1	1	3	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Monoacetato de Etilén Glicol <chem>CH2OHCH2OOCCH3</chem> (Monoacetato de Glicol)	102 (oc)				1,1		181	Si	5 2	0	1	0
Monoacrilato de Etilén Glicol <chem>CH2:CHCOOC2H4OH</chem> (2-Hidroxietil Acrilato)	104 (oc)				1,1		210	Si	5 2	2	1	1
Éter Monobenzílico de Etilén Glicol <chem>C6H5CH2OCH2CH2OH</chem>	129 (oc)	352			1,1		256	No	5 2	2	1	0
Éter Monobutílico de Etilén Glicol <chem>C4H9O(CH2)2OH</chem> (2-Butoxietanol)	62	238	1,1 @93 °C	12,7 @135 °C	0,9	4,1	171	Si	5	2	2	0
Éter Acetato Monobutílico de Etilén Glicol <chem>C4H9O(CH2)2OOCCH3</chem>	71	340	0,88 @93 °C	8,54 @135 °C	0,9		192	No	5	1	2	0
Éter Monoetilico de Etilén Glicol <chem>HOCH2CH2OC2H5</chem> (2-Etoxietanol)	43	235	1,7 @93 °C	15,6 @93 °C	0,9	3	135	Si	5	2	2	0
Éter Acetato Monoetilico de Etilén Glicol <chem>CH3COOCH2CH2OC2H5</chem> (Acetato Cellosolve)	52	379	1,7		1 -	4,72	156	Si	5	1	2	
Éter Monoisobutílico de Etilén Glicol <chem>(CH3)2CHCH2OCH2CH2OH</chem>	58	282	1,2 @93 °C	9,4 @135 °C	0,9	4,1	158 - 162	Si	5	2	2	
Éter Monometílico de Etilén Glicol <chem>CH3OCH2CH2OH</chem> (2-Metoxietanol)	39	285	1,8	14	1 -	2,6	124	Si	5	2	2	0
Acetal Éter Monometílico de Etilén Glicol <chem>CH3CH(OCH2CH2OCH3)2</chem>	93 (oc)				1 -		207	Si	5	1	2	
Éter Acetato Monometílico de Etilén Glicol <chem>CH3OCH2O(CH2)2OOCCH3</chem>	49	392	1,5@93 °C	12,3@93 °C	1 +	4,1	145	Si	5	1	2	
Formal Éter Monometílico de Etilén Glicol <chem>CH2(OCH2CH2OCH3)2</chem>	68 (oc)				1 -	5,65	201	Si	5	1	2	
Éter Fenílico de Etilén Glicol <chem>C6H5OC2H4OH</chem> (2-Fenoxietanol)	127				1,1	4,8	245	No	2	0	1	0
Óxido de Etileno <chem>CH2OCH2</chem> (Óxido de Dimetileno) (1,2-Epoxietano) (Oxirano)	-20	1058 Sin aire	3	100	0,9	1,5	11	Si	1	3	4	3
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.									Vapores Explosivos			
Etilenimina <chem>NHCH2CH2</chem> (Aziridina)	-11	320	3,3	54,8	0,8	1,5	56	Si	5	4	3	3
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Etanoato Etilico	Ver Etil Acetato											
N-Etil Etanolamina <chem>C2H5NHC2H4OH</chem>	71 (oc)				0,9	3	161	Si	5	1	2	0
Éter Etilico <chem>C2H5OC2H5</chem> (Éter Dietílico) (Óxido Dietílico) (Éter) (Óxido Etilico)	-45	180	1,9	36	0,7	2,6	35	Leve	1 5	1	4	1
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Etil Etilén Glicol	Ver 1,2-Butanodiol											
Fluoruro Etilico <chem>C2H5F</chem> (1-Fluoretano)					0,72 @7,2 atm	1,66	-38				4	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Formiato Etilico $\text{HCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ (Trietil Ortoformiato)	-20	455	2,8	16	0,9	2,6	54	No	1 5	2	3	0
Orto Etil Formiato $(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_3\text{CH}$ (Trietil Ortoformiato)	30				0,9	5,11	144			0	3	0
Acetato de Etil Glicol	Ver 2-Etoxietyl Acetato											
2-Etilhexaldehído	Ver 2-Etilhexanal											
2-Etilhexanal $\text{C}_4\text{H}_9\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CHO}$ (Acetaldehído Butil Etilico) (2-Etil Caproaldehído) (2-Etil Hexaldehído)	44	190	0,85 @93 °C	7,2 @135 °C	0,8	4,4	163	Muy leve		2	2	1
2-Etil-1,3-Hexanodiol $\text{C}_3\text{H}_7\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{OH}$	127 (oc)	360			0,9		244	Leve	2 5	1	1	0
Ácido 2-Etilhexanoico $\text{C}_4\text{H}_9\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{COOH}$ Ácido 2-Etil Hexoico)	118 (oc)	371	0,8	6	0,9	5	227	No	2	1	1	0
2-Etilhexanol $\text{C}_4\text{H}_9\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{OH}$ (2-Etil Hexil Alcohol) (Octil Alcohol)	73	231	0,88	9,7	0,8	4,5	182	Leve	5	2	2	0
2-Etilhexenil	Ver 2-Etil-3-Propilacroleína											
Ácido 2-Etilhexoico	Ver Ácido 2-Etilhexanoico											
Acetato 2-Etilhexílico $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{C}_4\text{H}_9$ (Octil Acetato)	71	268	0,76	8,14	0,9	5,9	199	No		2	2	0
2-Etilhexil Acrilato $\text{CH}_2=\text{CHCOOCH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{C}_4\text{H}_9$	82 (oc)	252			0,9		130 @50 mm	No		2	2	2
2-Etilhexil Amina $\text{C}_4\text{H}_9\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{NH}_2$	60 (oc)				0,8	4,5	169	Si	5	2	2	0
N-2-(Etilhexil) Anilina $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{C}_4\text{H}_9$	163 (oc)				0,9		193 @50 mm	No	2	3	1	0
2-Etilhexil Cloruro $\text{C}_4\text{H}_9\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{Cl}$	60 (oc)				0,9	5,1	173	No		2	2	0
N-(2-Etilhexil)-Ciclohexil Amina $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{NH}[\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{C}_4\text{H}_9]$	129 (oc)				0,8		172 @50 mm	No	2	2	1	0
2-Etilhexil Éter $[\text{C}_4\text{H}_9\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2]_2\text{O}$	113				0,8		269	No	2	1	1	0
Éter 2-Etilhexil Vinílico	Ver Vinil-2-Etilhexil Éter											
1,1-Dicloruro de Etilideno CH_3CHCl_2 (1,1-Dicloroetano)	-17		5,4	11,4	1,2		57 - 59	Leve	4 5	2	3	0
1,2-Dicloruro de Etilideno $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$	13	440	6,2	16	1,25	3,42	84			2	3	0
Isobutirato Etilico $(\text{CH}_3)_2\text{CHCOOC}_2\text{H}_5$	< 21				0,87	4	110			0	3	0
2-Etil Isohexanol $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{OH}$ (2-Etil Isohexil Alcohol) (2-Etil-4-Metil Pentanol)	70	316			0,8		173 - 181			1	2	
Lactato Etilico $\text{CH}_3\text{CHOHCOOC}_2\text{H}_5$	46	400	1,5 @100 °C		1 +	4,1	154	Si	5	2	2	0
Malonato Etilico	Ver Malonato Dietílico											
Etil Mercaptano $\text{C}_2\text{H}_5\text{SH}$ (Etanotiol) (Sulfidrato Etilico)	< - 18	300	2,8	18	0,8	2,1	35	No	1	2	4	0
Metacrilato Etilico $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOC}_2\text{H}_5$ (Etil Metil Acrilato)	20 (oc)				0,9	3,9	115 - 120	No	1	2	3	0
Metanoato Etilico	Ver Etil Formiato											

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Etil Metil Acrilato									Ver Metacrilato Etilico			
Éter Etil Metílico									Ver Éter Metil Etilico			
7-Etil-2-Metil-4-Hendecanol C ₄ H ₉ CH(C ₂ H ₅)C ₂ H ₄ - CHOHCH ₂ CH(CH ₃) ₂	141 (oc)				0,8		264	Muy leve	2	0	1	0
Etil Metil Cetona									Ver Metil Etil Cetona			
4-Etil Morfolina CH ₂ CH ₂ OC ₂ H ₄ NCH ₂ CH ₃	32 (oc)				0,9	4	138	Si	1 5	2	3	0
1-Etil Naftaleno C ₁₀ H ₇ C ₂ H ₅		480			1,02	5,39	258			0	1	0
Nitrato Etilico CH ₃ CH ₂ ONO ₂ (Éter Nítrico)	10		4		1,1	3,1	88	No	4	2	3	4
Nitrito Etilico C ₂ H ₅ ONO (Éter Nitroso)	- 35 Se descompon e	90	4	50	0,9	2,6	17	No		3	4	4
3-Etiloctano C ₅ H ₁₁ CH(C ₂ H ₅)C ₂ H ₅		230			0,74	4,91	167			0	2	0
4-Etiloctano C ₄ H ₉ CH(C ₂ H ₅)C ₃ H ₇		229			0,74	4,91	164			0	2	0
Ortosilicato Etilico									Ver Silicato Etilico			
Oxalato Etilico (COOC ₂ H ₅) ₂ (Éter Oxálico) (Oxalato Dietílico)	76				1,1	5	186	Leve Descomposi ción gradual		0	2	0
Oxido Etilico									Ver Éter Etilico			
3-Oxobutanoato Etilico									Ver Acetoacetato Etilico			
p-Etilfenol HOC ₆ H ₄ C ₂ H ₅	104				1 - @60 °C		219	Leve	5 2	2	1	0
									Nota: Punto de ebullición 46 °C			
Fenilacetato Etilico C ₆ H ₅ CH ₂ COOC ₂ H ₅	99				1 +		276	No		0	1	
Éter Etil Fenílico									Ver Etoxibenceno			
Etil Fenil Cetona C ₂ H ₅ COC ₆ H ₅ (Propiofenona)	99 (oc)				1,01	4,63	218				1	0
									Nota: Punto de ebullición 21 °C			
Fosfato Etilico									Ver Fosfato Trietilico			
Etil Ftalil Etil Glicolato C ₂ H ₅ OCOC ₆ H ₄ OCO- CH ₂ OCOC ₂ H ₅	185				1,2		320	Si	2 5	0	1	0
Éter Etil Propenilico CH ₃ CH:CHOCH ₂ CH ₃	> - 7 (oc)				0,8		70		1	2	3	1
Propionato Etilico C ₂ H ₅ COOC ₂ H ₅	12	440	1,9	11	0,9	3,5	99	No	1		3	0
2-Etil-3-Propilacroleína C ₃ H ₇ CH:C(C ₂ H ₅)CHO (2-Etilhexenal)	68 (oc)				0,9	4,4	175	No	5	2	2	1
Ácido 2-Etil-3-Propilacrilico C ₃ H ₇ CH:C(C ₂ H ₅)COOH	166 (oc)				0,9		232	Leve	2 5	2	1	1
Éter Etil Propilico C ₂ H ₅ OC ₃ H ₇ (1-Etoxipropano)	< - 20		1,7	9	0,8		64	Si	5	1	3	0
Silicato Etilico (C ₂ H ₅) ₄ SiO ₄ (Ortosilicato Etilico) (Ortosilicato Tetraetilico)	52 (oc)				0,9	7,2	168	Se descompon e		2	2	0
Sulfato Etilico									Ver Sulfato Dietilico			
Sulfhidrato Etilico									Ver Etil Mercaptano			
m-Etiltolueno CH ₃ C ₆ H ₄ C ₂ H ₅ (1-Metil-3-Etilbenceno)		480			0,88	4,15	161				2	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
o-Etiltolueno CH ₃ C ₆ H ₄ C ₂ H ₅ (1-Metil-2-Etilbenceno)		440			0,88	4,15	165				2	0
p-Etiltolueno CH ₃ C ₆ H ₄ C ₂ H ₅ (1-Metil-4-Etilbenceno)		475			0,88	4,15	162				2	0
Etil p-Tolueno Sulfonamida C ₇ H ₇ SO ₂ NHC ₂ H ₅	127				1,3		98 @745 mm		2		1	0
Etil p-Tolueno Sulfonato C ₇ H ₇ SO ₃ C ₂ H ₅	158				1,2		174	No	2		1	0
Etiltricluro Silano CH ₃ CH ₂ SiCl ₃	22 (oc)				1,2		98 @745 mm		1	3	3	2W
Éter Etil Vinílico	Ver Éter Vinil Etilico											
Etino	Ver Acetileno											
Aceite de pescado	216							No	2	0	1	0
Fluorobenceno C ₆ H ₅ F	-15				1,03	3,31	85				3	0
Formal	Ver Metilal											
Formalín	Ver Formaldehído											
Formaldehído HCHO 37% libre de Metanol	85						- 19			3	4	0
		424	7	73		1		Si	6	3	2	0
37%, 15% de Metanol (Formalín) (Óxido Metilénico)	50						101		5	3	2	0
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Formamida HCONH ₂	154 (oc)				1,1		210 Se descomponen	Si	2	2	1	
Ácido Fórmico HCOOH Solución al 90%	69	539			1,2	1,6	101	Si	5	3	2	0
	50	434	1,8	57								
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Ácido Fórmico, Ester Butílico	Ver Butil Formiato											
Ácido Fórmico, Ester Etilico	Ver Etil Formiato											
Ácido Fórmico, Ester Metílico	Ver Metil Formiato											
Fuel Oil No. 1 (Keroseno) (Aceite de Rancho) (Aceite de Carbón)	38 - 72	210	0,7	5	< 1		151 - 301	No		0	2	0
Fuel Oil No. 2	52 - 96	257			< 1			No		0	2	0
Fuel Oil No. 4	61 - 116	263			< 1			No		0	2	0
Fuel Oil No. 5 (Ligero) (Pesado)	69 - 169 71 - 121				< 1			No		0	2	0
Fuel Oil No. 6	66 - 132	407			1 +			No		0	2	0
2-Furaldehído	Ver Furfural											
Furano CH:CHCH:CHO (Furfuran)	< 0		2,3	14,3	0,9	2,3	31	No	1	1	4	1
Furfural OCH:CHCH:CHCHO (2-Furaldehído) (Furfuraldehído) (Furol)	60	316	2,1	19,3	1,2	3,3	161	Leve	5	3	2	0
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Furfuraldehído	Ver Furfural											
Furfuran	Ver Furan											
Acetato Furfurílico OCH:CHCH:CCH ₂ OOCCH ₃	85				1,1	4,8	180 - 186	No	3	1	2	1

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Alcohol Furfurílico OCH:CHCH:CCH ₂ OH	75 (oc)	491	1,8	16,3	1,1	3,4	171	Si	5	1	2	1
Furfurilamina C ₄ H ₃ OCH ₂ NH ₂	37 (oc)				1,05	3,35	146				3	0
Furol	Ver Furfural											
Aceite de fusil	Ver Alcohol Isoamílico											
Gas, Horno de explosión			35	74					6	2	4	0
Gas, Gas de carbón			5,3	32					6	2	4	0
Gas, Horno de cocina			4,4	34					6	2	4	0
Gas, Natural (Gas Natural)		482 - 632	3,8 - 6,5	13 - 17					6	1	4	0
Gas, Aceite de gas			4,8	32,5					6	2	4	0
Gas, Productor			20 - 30	70 - 80					6	2	4	0
Gas, Agua			7	72					6	2	4	0
Gas, Agua (Carburada)			5,6	46,2					6	2	4	0
Aceite de gas	66 +	338	0,5	5	< 1		260 - 371	No		0	2	0
Gasolina C ₅ H ₁₂ a C ₉ H ₂₀ 56 - 60 octanos 73 octanos 92 octanos 100 octanos	- 45 - 45 - 38	280 456	1,4 1,4 1,4 1,5 1,4	7,6 7,6 7,6 7,6 7,4	0,8	03-abr	38 - 204	No	1	1	3	0
Nota: Los valores pueden variar considerablemente para diferentes grados de gasolina.												
Gasolina 100 - 130 (Grado de Aviación)	-46	440	1,3	7,1						1	3	0
Gasolina 115 - 145 (Grado de Aviación)	-46	471	1,2	7,1						1	3	0
Gasolina (Casinghead)	-18 o menos							No	1	1	4	0
Geraniol (CH ₃) ₂ C:CH(CH ₂) ₂ C(CH ₃):C H-CH ₂ OH (Trans-3,7-Dimetil-2,6-Octadieno-1-ol)	> 100				0,9		230	No	5	0	1	0
Acetato Geránico CH ₃ COOC ₁₀ H ₁₇ (Acetato de Geraniol)	> 100				0,9		242 - 245	No	5	0	1	0
Butirato Geránico C ₃ H ₇ COOC ₁₀ H ₁₇ (Butirato de Geraniol)	> 100				0,9		151	No	5	0	1	0
Formiato Geránico HCOOC ₁₀ H ₁₇ (Formiato de Geraniol)	85				0,9		113	No	5	0	2	0
Propionato Geránico C ₂ H ₅ COOC ₁₀ H ₁₇ (Propionato de Geraniol)	> 100				0,9				5	0	1	0
Gin	Ver Alcohol Etilico y Agua											
Pentapropionato de Glucosa C ₆ H ₇ O ₆ (COC ₂ H ₅) ₅ (Glucosa Pentapropionílica) (Propionato Tetrapropionil Glucosílico)	265				1,2		205 @2 mm	No	2	1	1	0
Glicerina HOCH ₂ CHOHCH ₂ OH (Glicerol)	199	370			1,3	3,1	171	Si	2 5	1	1	0
α,β-Glicerina Diclorohidrina CH ₂ ClCHClCH ₂ OH	93				1,4		182	Si	5	2	1	0
Glicerol	Ver Glicerina											
Triacetato de Gliceril (C ₃ H ₅)(OOCCH ₃) ₃ (Triacetín)	138	433	1 @189 °C		1,2		258	Leve	2 5	1	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Tributirato de Gliceril $C_3H_5(OOCC_3H_7)_3$ (Tributirín) (Butirín) (Tributirato de Glicerol)	180 (oc)	407	0,5 @208 °C		1 +		314	No	5 2	0	1	0
Triclorohidrina de Gliceril	Ver 1,2,3-Tricloropropano											
Trinitrato de Gliceril	Ver Nitroglicerina											
Tripropionato de Gliceril $(C_2H_5COO)_3C_3H_5$ (Tripropionín)	167 (oc)	421	0,8 @367		1,1		282	No	5 2	0	1	0
Acrilato de Glicidil $CH_2:CHCOOCH_2CHCH_2O$	61 (oc)	415			1,1	4,4	57 @2 mm	No		0	2	0
Glicol	Ver Etilén Glicol											
Éter Glicol Benzílico $C_6H_5CH_2OCH_2CH_2OH$ (2-Benciloxietanol)	129 (oc)	350			1,07	5,2	256	No		0	1	0
Diacetato de Glicol $(CH_2OOCCH_3)_2$ (Acetato de Etileno) (Diacetato de Etilén Glicol)	88	482	1,6	8,4	1,1		191	Leve	5	1	1	0
Dicloruro de Glicol	Ver Dicloruro de Etileno											
Diformiato de Glicol	Ver 1,2-Diformiato Etanodiol											
Dimercaptoacetato de Glicol $(HSCH_2:OOCCH_2)_2$ (GDMA)	202				1,3		138	No	5 2	2	1	0
Monoacetato de Glicol	Ver Monoacetato de Etilén Glicol											
Alcohol en Grano	Ver Alcohol Etilico											
Hidrógeno Pesado	Ver Deuterio											
Hendecano $CH_3(CH_2)_9CH_3$ (Undecano)	65 (oc)				0,7	5,4	196	No	1	0	2	0
Heptadecanol $C_4H_9CH(C_2H_5)C_2H_4CH(OH)-C_2H_4CH(C_2H_5)_2$ (3,9-Dietil-6-Tridecanol)	154 (oc)				0,8		309	No	2	0	1	0
	Nota: Punto de ebullición 54 °C											
Heptano $CH_3(CH_2)_5CH_3$	-4	204	1,05	6,7	0,7	3,5	98	No	1	1	3	0
2-Heptanol $CH_3(CH_2)_4CH(OH)CH_3$	71				0,8	4	160	No		0	2	0
3-Heptanol $CH_3CH_2CH(OH)C_4H_9$	60				0,8	4	156	Leve	5	0	2	0
3-Heptanona	Ver Etil Butil Cetona											
4-Heptanona $(C_3H_7)_2CO$ (Butirona) (Dipropil Cetona)	49				0,8	3,9	143	No		2	2	0
1-Hepteno	Ver Heptileno											
3-Hepteno (mezcla cis y trans) $C_3H_7CH:CHC_2C_5$ (3-Heptileno)	-6				0,7	3,39	95	No	1	0	3	0
Heptilamina $CH_3(CH_2)_6NH_2$ (1-Aminoheptano)	54 (oc)				0,8	4	155	Leve	5	2	2	0
Heptileno $C_6H_{11}CH:CH_2$ (1-Hepteno)	< 0	260			0,7	3,39	94	No		0	3	0
Heptileno-2-Trans $C_4H_9CH:CHCH_3$ (2-Hepteno-Trans)	< 0				0,7	3,34	98			0	3	0
Hexaclorobutadieno $CCl_2:CCICCl:CCl_2$		610					8,99			2	1	1
Oxido de Hexacloro Difenilo $(C_6H_2Cl_3)_2O$ (Éter Triclorofenílico)		620					13			2	1	1

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Hexadecano $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3$ (Cetano)	> 100	202			0,8 @20 °C	7,8	287	No		0	1	0
Nota: Punto de ebullición 20 °C												
Tert-Hexadecanotiol $\text{C}_{16}\text{H}_{33}\text{SH}$ (Hexadecil-Tert-Mercaptano)	129 (oc)				0,9		148 - 153 @11 mm	No	2	0	1	0
Hexadecileno-1 $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{13}\text{CH}:\text{CH}_2$ (1-Hexadeceno)	> 100	240			0,78	7,72	274	No		0	1	0
Hexadecil-Tert-Mercaptano	Ver Tert-Hexadecanotiol											
Hexadeciltriclorosilano $\text{C}_{16}\text{H}_{33}\text{SiCl}_3$	146				1 -		269	Si	2	3	1	0
2,4-Hexadienal $\text{CH}_3\text{CH}:\text{CHCH}:\text{CHC}(\text{O})\text{H}$	68 (oc)		1,3	8,1	0,9		171	Muy leve		2	2	0
1,4-Hexadieno $\text{CH}_3\text{CH}:\text{CHCH}_2\text{CH}:\text{CH}_2$ (Alilpropenil)	-21		2	6,1	0,7	2,8	66	No	1	0	3	0
Hexahidroamilina	Ver Ciclohexilamina											
Hexahidrobenceno	Ver Ciclohexano											
Hexahidropiridina	Ver Piperidina											
Hexahidrotolueno	Ver Metilciclohexano											
Hexahidroxilol	Ver 1,4-Dimetilciclohexano											
Hexaldehído	Ver Hexanal											
Hexalín	Ver Ciclohexanol											
Acetato de Hexalín	Ver Acetato Ciclohexílico											
Hexametileno	Ver Ciclohexano											
Hexanal $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CHO}$ (Caproaldehído) (Hexaldehído)	32(oc)				0,8	3,6	131	No	1	2	3	1
Hexano $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$ (Hidrato Hexílico)	-22	225	1,1	7,5	0,7	3	69	No	1	1	3	0
1,2-Hexanodiol	Ver Hexileno Glicol											
2,5-Hexanodiol $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ (2,5-Dihidroxihexano)	110				1 -		221	Si	2 5	2	1	0
2,5-Hexanodiona	Ver Acetonil Acetona											
1,2,6-Hexanotriol $\text{HOCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{-CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	191 (oc)				1,1		178 @5 mm	Si	2 5	1	1	0
Ácido Hexanoico	Ver Ácido Caprónico											
1-Hexanol	Ver Hexil Alcohol											
2-Hexanona	Ver Metil Butil Cetona											
3-Hexanona $\text{C}_2\text{H}_5\text{COC}_3\text{H}_7$ (Etil n-Propil Cetona)	35 (oc)		-1	-8	0,82	3,46	123			1	3	0
1-Hexeno $\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ (Butil Etileno)	< -7	253			0,7	3	63	No	1	1	3	0
2-Hexeno (mezcla de isómeros cis y trans) $\text{CH}_3\text{CH}:\text{CH}(\text{CH}_2)_2\text{CH}_3$	< -7	245			0,7	3	68	No	1	1	3	0
2-Hexeno-cis $\text{C}_3\text{H}_7\text{CH}:\text{CHCH}_3$	< -20				0,69	2,9	69			0	3	0
3-Hexenol-cis $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}:\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ (3-Hexen-1-ol) (Alcohol de hoja)	54				0,85	3,45	156	Leve	5	1	2	0
Hexona	Ver Metil Isobutil Cetona											
Acetato Hexílico $(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_2)_3\text{OOCCH}_3$ (Acetato Metilamílico)	45				0,9	5	141	No	5	1	2	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Alcohol Hexílico CH ₃ (CH ₂) ₄ CH ₂ OH (Amil Carbinol) (1-Hexanol)	63				0,8	3,5	155	Leve	5	1	2	0
sec-Alcohol Hexílico C ₄ H ₉ CH(OH)CH ₃ (2-Hexanol)	58				0,81	3,53	140			0	2	0
Hexilamina CH ₃ (CH ₂) ₅ NH ₂	29 (oc)				0,8	3,5	132	Leve	1 5	2	3	0
Cloruro Hexílico	Ver 1-Clorohexano											
Aldehído Hexil Cinámico C ₆ H ₁₃ C(CHO):CHC ₆ H ₅ (Cinamaldehído Hexílico)	> 100				1 -		252		5		1	0
Hexilén Glicol CH ₂ OHCHOH(CH ₂) ₃ CH ₃ (1,2-Hexanodiol)	102 (oc)				0,9		196		2	1	1	0
Éter Hexílico C ₆ H ₁₃ OC ₆ H ₁₃ (Éter Dihexílico)	77 (oc)	185			0,8	6,4	227	No		2	2	0
Hidruro Hexílico	Ver Hexano											
Metacrilato Hexílico C ₆ H ₁₃ OOCC(CH ₃):CH ₂	82 (oc)				0,9	5,9	198 - 240			0	2	0
Hexil Metil Cetona	Ver 2-Octanona											
Hidracrilonitrilo	Ver Cianohidrina de Etileno											
Hidralín	Ver Ciclohexanol											
Hidrazina (Anhídrido) H ₂ NNH ₂	38		2,9	98	1 +	1,1	113	Si		3	3	3
	Temperaturas de Ignición varía ampliamente en contacto con hierro rústico 23; hierro negro 132; acero inoxidable 156; vidrio 270.											
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
Hidrindano C ₉ H ₁₆ (Hexahidroindano) (Octahidroindeno)		296			0,9		159		5			0
Éter Hidroclórico	Ver Cloruro Etilico											
Acido Cianhídrico - 96% HCN (Ácido Prúsico) (Cianuro de Hidrógeno)	-18	538	5,6	40	0,7	0,9	26	Si		4	4	2
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.										Vapores Extremadamente Tóxicos	
Hidrógeno H ₂	Gas	500	4	75		0,1	-252	Leve	6	0	4	0
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
Cianuro de Hidrógeno	Ver Ácido Cianhídrico											
Sulfuro de Hidrógeno H ₂ S	Gas	260	4	44		1,2	-60	Si	6	4	4	0
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
Hidroquinona C ₆ H ₄ (OH) ₂ (HQ) (Quinol) (Hidroquinol)	165	516			1,3		286	No	5 2	2	1	0
Éter Di-(β-Hidroxietil) Hidroquinona C ₆ H ₄ (-OCH ₂ CH ₂ OH) ₂	224	468					185 - 200 @0,3 mm	Leve	2		1	0
	Nota: Punto de ebullición 94 - 96											
Éter Di-(β-Hidroxietil) Hidroquinona CH ₃ OC ₆ H ₄ OH (HQME) (4-Metoxi Fenol) (Para-Hidroxianisol)	132 (oc)	421			1,5		246	No	2		1	0
	Nota: Punto de ebullición 52											
o-Hidroxibenzaldehído	Ver Salicilaldehído											
3-Hidroxibutanol	Ver Aldol											
β-Hidroxibutiraldehído	Ver Aldol											
Hidroxicitronelal (CH ₃) ₂ C(OH)(CH ₂) ₃ - CH(CH ₃)CH ₂ CHO (Hidrato de Citronelal) (3,7-Dimetil-7- Hidroxiocetanal)	> 100				0,9		94 - 96 @1 mm	Leve	5		1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
N-(2-Hidroxi-etil)-Acetamida	Ver N-Acetil Etanolamina											
2-Hidroxi-etil Acrilato (HEA)	101		1,8 @100 °C		1,1		210	Si		2	1	2
β-Hidroxi-etil-anilina	Ver 2-Anilinoetanol											
N-(2-Hidroxi-etil)-Ciclohexilamina C ₆ H ₁₁ NHC ₂ H ₄ OH	121 (oc)							Si	2 5	3	1	0
Nota: Punto de ebullición 36 - 39												
(2-Hidroxi-etil)-Etilendiamina CH ₂ OHCH ₂ NHCH ₂ CH ₂ NH ₂	135				1 +		238 - 240	Si	2 5	1	1	0
4-(2-Hidroxi-etil) Morfolina C ₂ H ₄ OC ₂ H ₄ NC ₂ H ₄ OH	99 (oc)				1,1		225	Si	5	2	1	0
1-(2-Hidroxi-etil) Piperazina HOCH ₂ CH ₂ -NCH ₂ CH ₂ NHCH ₂ CH ₂	124 (oc)				1,1	4,5	246	Si	2 5	0	1	0
n-(2-Hidroxi-etil) Propilendiamina CH ₃ CH(NHC ₂ H ₄ OH)-CH ₂ NH ₂	127 (oc)				1 -		241	Si	2 5	2	1	0
Hidroxi-aminina NH ₂ OH (Oxamonio)	Explot a @129 °C				1,2		70	Si		2	0	3
Nota: Punto de ebullición 33												
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
4-Hidroxi-4-Metil-2-Pentanona	Ver Alcohol Diacetona											
2-Hidroxi-2-Metil-Propionitrilo	Ver Acetona Cianohidrina											
Hidroxi-propil Acrilato	Ver Monocrilato de Propilén Glicol											
o-Hidroxitolueno	Ver o-Cresol											
Alfa Ionona (α-Ionona) C(CH ₃) ₂ CH ₂ CH ₂ -CH:C(CH ₃)-CHCH:CHC(CH ₃):O (α-Ciclocitridenoacetona) [4-(2,6,6-Trimetil-2-Ciclohexen-1-il)-3-Buten-2-ona]	> 100				0,9		140 @ 18 mm	No	5		1	0
Beta Ionona (β-Ionona) C(CH ₃) ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ -C(CH ₃):CCHCHC(CH ₃):O (β-Ciclocitridenoacetona) [4-(2,6,6-Trimetil-1-Ciclohexen-1-il)-3-Buten-2-ona]	> 100				0,9		140 @ 18 mm	No	5	1	0	
Carbonilo Férrico Fe(CO) ₅	-15				1,45	6,74	105			2	3	W
Aceite de Isano	Reacción exotérmica sobre 261 puede volverse explosiva.											
Acetato Isoamílico CH ₃ COOCH ₂ CH ₂ CH(CH ₃) ₂ (Aceite de Banana) (3-Metil-1-Butanol Acetato) (2-Metil Butil Etanoato)	25	360	1 @100	7,5	0,9	4,5	143	Leve	5 1	1	3	0
Alcohol Isoamílico (CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH ₂ OH (Carbinol Isobutílico) (Aceite de fuselaje) (3-Metil-1-Butanol)	43	350	1,2	9 @100	0,8	3	132	Leve	5	1	2	0
Alcohol Tert-Isoamílico	Ver 2-Metil-2-Butanol											
Butirato Isoamílico C ₃ H ₇ CO ₂ (CH ₂) ₂ CH(CH ₃) ₂ (Butirato Isopentílico)	59				0,88	5,45	178				2	

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Cloruro Isoamílico (CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH ₂ Cl (1-Cloro-3-Metilbutano)	< 21		1,5	7,4	0,89	3,67	100				3	
Acetato Isobornílico C ₁₀ H ₁₇ OOCCH ₃	88				1 -		220 - 224	No	5	1	2	0
Isobutano (CH ₃) ₃ CH (2-Metilpropano)	Gas	460	1,8	8,4		2	-12	No	6	1	4	0
Acetato Isobutilico CH ₃ COOCH ₂ CH(CH ₃) ₂ (β-Metil Propil Etanoato)	18	421	1,3	10,5	0,9	4	118	No	5 1	1	3	0
Acrilato Isobutilico (CH ₃) ₂ CHCH ₂ OOCCH=CH ₂	30 (oc)	427			0,9	4,42	61 - 63 @15 mm		5 1	1	3	1
Alcohol Isobutilico (CH ₃) ₂ CHCH ₂ OH (Carbinol Isopropilico) (2-Metil-1-Propanol)	28	415	1,7 @51	10,6 @94	0,8	2,6	107	Si	5 1	1	3	0
Isobutilamina (CH ₃) ₂ CHCH ₂ NH ₂	-9	378			0,7	2,5	66	Si	5 1	2	3	0
Isobutilbenceno (CH ₃) ₂ CHCH ₂ C ₆ H ₅	55	427	0,8	6	0,9	4,6	173	No		2	2	0
Butirato Isobutilico C ₃ H ₇ CO ₂ CH ₂ CH(CH ₃) ₂	50				0,87	5	157			0	2	
Carbinol Isobutilico	Ver Alcohol Isoamílico											
Cloruro Isobutilico (CH ₃) ₂ CHCH ₂ Cl (1-Cloro-3-Metil-Propano)	< 21		2	8,8	0,9	3,2	69			2	3	0
Isobutilciclohexano (CH ₃) ₂ CHCH ₂ C ₆ H ₁₁		274			0,8		169			0		0
Isobutileno	Ver 2-Metilpropeno											
Formiato Isobutilico HCOOCH ₂ CH(CH ₃) ₂	< 21	320	-1,7	-8	0,88	3,52	98				3	
Isobutil Heptil Cetona (CH ₃) ₂ CHCH ₂ COCH ₂ - CH(CH ₃)CH ₂ CH(CH ₃) ₂ (2,6,8-Trimetil-4-Non- Anona)	91 (oc)	410			0,8		211 - 219	No	5	2	2	0
Isobutirato Isobutilico (CH ₃) ₂ CHCOO- CH ₂ CH(CH ₃) ₂	38	432	0,96	7,59	0,9	4,97	144 - 151	No	5	0	2	0
Fenilacetato Isobutilico (CH ₃) ₂ CHCH ₂ OOCCH ₂ C ₆ H ₅	> 100				1		247		5	0	1	0
Fosfato Isobutilico PO ₄ (CH ₂ CH(CH ₃) ₂) ₃ (Triisobutil Fosfato)	135 (oc)				0,98	9,12	150 @20 mm				1	
Éter Isobutil Vinílico	Ver Éter Vinil Isobutilico											
Isobutiraldehído (CH ₃) ₂ CHCHO (2-Metilpropanal)	-18	196	1,6	10,6	0,8	2,5	61	Leve	5 1	2	3	1
Acido Isobutirico (CH ₃) ₂ CHCOOH	56	481	2	9,2	1 -	3	152	Si	5	1	2	0
Anhídrido Isobutirico ((CH ₃) ₂ CHCO) ₂ O	59	329	1	6,2	1 -	5,5	182	Se descompon e	5	1	2	W
Isobutironitrilo (CH ₃) ₂ CHCN (2-Metilpropanonitrilo) (Isopropilcianuro)	8	482			0,8	2,38	101 - 102	Leve	5 1	3	3	0
Isodecaldehído C ₉ H ₁₈ CO	85 (oc)				0,8	5,4	197	No		0	2	0
Isodecano C ₇ H ₁₅ CH(CH ₃) ₂ (2-Metilnonano)		210			0,73	4,91	167			0	2	0
Acido Isodecanoico C ₉ H ₁₈ COOH	149 (oc)				0,9	5,9	254	No	2	0	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida				
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos			
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad	
Isodecanol, Isómeros mezclados C ₁₀ H ₂₂ OH	104 (oc)				0,8	5,5	220	No	2	0	1	0	
Isoeugenol (CH ₃ CHCH)C ₆ H ₃ OHOCH ₃ (1-Hidroxi-2-Metoxi-4-Profenilbenceno)	> 100				1,1		268	No	5	0	1	0	
Isoheptano (CH ₃) ₂ CHC ₄ H ₉ (2-Metilhexano) (Etil Isobutilmetano)	-18		1	3	0,7	3,45	90	No	1	0	3	0	
Isoheptano, Isómeros mezclados	< 18	220	1	6	0,7		80 - 91	No	1	1	3	0	
Isohexano (Mezcla de Isómeros de Hexano)	< -29	264	1	7	0,7		57 - 61	No	1	1	3	0	
Alcohol Tert-Isohexílico C ₂ H ₅ (CH ₃)C(OH)C ₂ H ₅ (3-Metil-3-Pentanol)	46				0,77	3,53	122				2	0	
Isooctano (CH ₃) ₂ CHCH ₂ C(CH ₃) ₃ (2,2,4-Trimetilpentano)	4,5 (oc)	418			0,7	3,94	99	No	1	0	3	0	
Ácido Isooctanoico (Isómeros mezclados) C ₈ H ₁₅ COOH	132 (oc)	392			0,9	5	220 Se descomponen	No	2	0	1	0	
Isooctenos C ₈ H ₁₆	-7				0,7	3,87	88 - 93		1	0	3	0	
Alcohol Isooctílico C ₇ H ₁₅ CH ₂ OH (Isooctanol)	82(oc)				0,8		182 - 195	No	5	0	2	0	
Nitrato Isooctílico C ₈ H ₁₇ NO ₃	96 (oc)				1 -		41 - 43 @1 mm	No			1		
Éter Isooctil Vinílico	Ver Éter Vinil Isooctílico												
Isopentaldehído (CH ₃) ₂ CHCH ₂ CHO	9 (oc)				0,8	2,97	121	Leve	5 1	2	3	0	
Isopentano (CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH ₃ (2-Metilbutano) (Etil Dimetil Metano)	< -51	420	1,4	7,6	0,6		28	No	1	1	4	0	
Ácido Isopentanoico (CH ₃) ₂ CHCH ₂ COOH (Ácido Isovalérico)		416			0,9		183	No		1		0	
Isoforona COCHC(CH ₃)CH ₂ C(CH ₃) ₂ CH ₂	84	460	0,8	3,8	0,9		215	Leve		2	2	0	
Cloruro Isoftaloico C ₆ H ₄ (COCl) ₂ (m-Dicloruro Ftalico)	180 (oc)				1,4	6,9	276	No	2		1	0	
	Nota: Punto de ebullición 43												
Isopreno CH ₂ :C(CH ₃)CH:CH ₂ (2-Metil-1,3-Butadieno)	-54	395	1,5	8,9	0,7	2,4	34	No	1	1	4	2	
Isopropanol	Ver Alcohol Isopropílico												
Isopropanolamina	Ver 1-Amino-2-Propanol												
Acetato Isopropenílico CH ₃ COOC(CH ₃)CH ₂ (1-Acetato Metilvinílico)	16	431			0,9	3,5	97	Leve	5 1	2	3	0	
Acetileno Isopropenílico CH ₂ C(CH ₃)CCH	< 7 (oc)				0,7	2,3	33	Leve	1 5	2	4	2	
2-Isopropoxipropano	Ver Éter Isopropílico												
3-Isopropoxipropanonitrilo (CH ₃) ₂ CHOCH ₂ CH ₂ CN	68				0,9	3,9	65 @10 mm	Leve	5	1	2	1	
Acetato Isopropílico (CH ₃) ₂ CHOOCCH ₃	2	460	1,8 @38	8	0,9	3,5	90	Leve	5 1	1	3	0	

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Alcohol Isopropílico (CH₃)₂CHOH (Isopropanol) (Carbinol Dimetilico) (2-Propanol) 87,9% iso	12 14	399	2	12,7 @93	0,8	2,1	83	Si	5 1	1	3	0
Isopropilamina (CH₃)₂CHNH₂	-37 (oc)	402			0,7	2	32	Si	5 1	3	4	0
Isopropilbenceno	Ver Cumeno											
Benzoato Isopropílico C₆H₅COOCH(CH₃)₂	99				1 +		219	No		1	1	
Biciclohexil Isopropílico C₁₅H₂₈	124	230	0,5 @150	4,1 @204	0,9		277 - 283		2	0	1	0
2-Isopropilbifenil C₁₅H₁₆	141	435	0,5 @175	3,2 @200	1 -		270		2	0	1	0
Carbinol Isopropílico	Ver Alcohol Isobutílico											
Cloruro Isopropílico (CH₃)₂CHCl (2-Cloropropano)	-32	593	2,8	10,7	0,9	2,7	35	Muy leve	1	2	4	0
Isopropilciclohexano (CH₃)₂CHC₆H₁₁ (Hexahidrocumeno) (Normantano)		283			0,8		154,5			1		0
Isopropilciclohexilamina C₆H₁₁NHCHC₂H₆	34 (oc)				0,8	4,9		No	1	3	3	0
Eter Isopropílico (CH₃)₂CHOCH(CH₃)₂ (2-Isopropoxipropano) (Éter Diisopropílico)	-28	443	1,4	7,9	0,7	3,5	69	Muy leve	5 1	1	3	1
Isopropiletileno	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
Formiato Isopropílico HCOOCH(CH₃)₂ (Metanoato Isopropílico)	Ver 3-Metil-1-Buteno											
4-Isopropilheptano C₃H₇CH(C₃H₇)C₃H₇ (m-Dihidroxibenceno)		255			0,87	3,04	68			0	2	0
2-Hidroxiopropanoato Isopropílico	Ver Lactato Isopropílico											
Lactato Isopropílico CH₃CHOHCCOCH(CH₃)₂ (2-Hidroxiopropionato Isopropílico)	54 (oc)				1 -	4,2	166 - 168	Si	5	2	2	0
Metanoato Isopropílico	Ver Formiato Isopropílico											
4-Isopropil-1-Metil Benceno	Ver p-Cimeno											
Éter Isopropil Vinílico	Ver Éter Vinil Isopropílico											
Isovalerona	Ver Diisobutil Cetona											
Jet Fuel (Jet A y Jet A-1)	43 - 66						204 - 288			0	2	0
Jet Fuel (Jet B)	-23 a - 1									1	3	0
Jet Fuel (JP-4)	-23 a - 1	240	1,3	8						1	3	0
Jet Fuel (JP-5)	35 - 63	246 Aprox.								0	2	0
Jet Fuel (JP-6)	38 (oc)	230	0,6	3,7	0,8	1	121	No				
Aceite de Katchung	Ver Aceite de Maní (cocinar)											
Keroseno	Ver Fuel Oil No. 1											
Keroseno, Deodorizado	Ver Ultraseno											
Lactonitrilo CH₃CH(OH)CN	77				0,98	2,45	183	Si		4	2	1
Lanolina (Grasa de Lana)	238	445			< 1			No	2	0	1	0
Aceite de Manteca de Cerdo (Comercial o Animal) No. 1	202 227	445			< 1			No	2	0	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C		Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
				Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
											Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Aceite de Manteca de Cerdo (Puro) No. 2 Mineral	260 215 207					0,9			No	2	0	1	0
Alcohol Laurílico	Ver 1-Dodecanol												
Bromuro de Laurilo CH₃(CH₂)₁₀CH₂Br (Bromuro Dodecílico)	144					1 +		180 @45 mm	No	2	1	1	0
Lauril Mercaptano	Ver 1-Dodecanotiol												
Linalol (Ex Bois de Rosa; Sintético) (CH₃)₂CCHCH₂CH₂C(CH₃)₃-OHCACH₂ (3,7-Dimetil-1,6-Octadieno-3-01)	71					0,9		195 - 199	No	5		2	0
Aceite de Semilla de Lino, Crudo Hervido	222 206	343				0,9		316 +	No	2	0	1	0
Líquido Alcanfor	Ver Aceite de Alcanfor (ligero)												
Aceite Lubricante, Mineral (Aceite Parafínico, incluye Aceite de Motor)	149 - 232	260 - 371				< 1		360	No	2	0	1	0
Aceite Lubricante, Ejes (Aceite de Ejes)	76	248				< 1			No		0	2	0
Aceite Lubricante, Turbina (Aceite de Turbina)	204 (oc)	371				< 1			No	2	0	1	0
Acetato de Linalilo (Ex Bois de Rosa; Sintético) (CH₃)₂C:CHCH₂CH₂-C(-OOCCH₂)CHCH₂ (Bergamol)	85					0,9		108 - 110	No	5		2	0
Anhídrido Maleico (COCH)₂O	102	477	1,4	7,1	0,9			202	Leve	5 2	3	1	1
	Nota: Punto de Fusión 53												
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Gas de Pantano	Ver Metano												
Aceite de Arenque (Aceite de Pogi)	224	442				0,9			No	2	0	1	0
2-Mercaptoetanol HSCH₂CH₂OH	74 (oc)					1,1	2,7	157	Si	5	2	2	
Mesitileno	Ver 1,3,5-Trimetilbenceno												
Óxido Mesitílico (CH₃)₂CCHCOCH₃	31	344	1,4	7,2	0,9	3,4	130	Leve	1 5	2	3	1	
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Metaldehído (C₂H₄O)₄	36							112 - 116	No	1	1	3	1
α-Metacroleína	Ver 2-Metilpropenal												
Ácido Metacrílico CH₂:C(CH₃)COOH	77 (oc)	68	1,6	8,8	1 +	2,97	158	Si	5	3	2	2	
	Nota: Se polimeriza												
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Metacrilonitrilo C₄H₅N	1,1 (TCC)		2	6,8	0,8	2,3	90	Leve			2	3	2
Alcohol Metalílico CH₂C(CH₃)CH₂OH	33					0,9	2,5	114	Leve	1 5	2	3	0
Cloruro Metalílico CH₂C(CH₃)CH₂Cl	-12		3,2	8,1	0,9	3,1	72	No	1 5	2	3	1	
Metano CH₄ (Gas de Pantano)	Gas	537	5	15			0,6	-162	No	6	1	4	0
Metanol	Ver Alcohol Metílico												
Metanotiol	Ver Mercaptano Metílico												
Metox	Ver Metoxi Etil Ftalato												
o-Metoxibenzaldehído CH₃OC₆H₄CHO (o-Anisalaldehído)	40 (oc)					1,1		135	No	2	2	1	0
Metoxibenceno	Ver Anisol												

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida				
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos			
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad	
3-Metoxibutanol CH ₃ CH(OCH ₃)CH ₂ CH ₂ OH	74 (oc)				0,9	3,6	161	Si	5	1	2	0	
3-Acetato Metoxibutílico CH ₃ OCH(CH ₃)CH ₂ CH ₂ OOCCH ₃ (Butoxil)	77				1 -	5	135 - 173	Leve	5	1	2	0	
3-Metoxibutiraldehído CH ₃ CH(OCH ₃)CH ₂ CHO (Éter de Aldol)	60				0,94	3,52	128			0	2	0	
2-Metoxietanol	Ver Éter Monometílico de Etilén Glicol												
2-Acrilato Metoxietílico C ₂ H ₃ COOC ₂ H ₄ OCH ₃	82 (oc)				1,01	4,49	61 @17 mm			0	2	0	
Metoxi Etil Ftalato (Metox)	135				1,2		191 - 211		2	0	1	0	
3-Metoxipropionitrilo CH ₃ OC ₂ H ₄ CN	65 (oc)				0,92	2,94	160			4	2	1	
3-Metoxipropilamina CH ₃ OC ₃ H ₆ NH ₂	32				0,86	3,07	116			2	3	0	
Metoxi Triglicol CH ₃ O(C ₂ H ₄ O) ₃ H (Metil Éter, Trietilén Glicol)	118 (oc)				1 +		249	Si	5 2	0	1	0	
Acetato de Metoxitriglicol CH ₃ COO(C ₂ H ₄ O) ₃ CH ₃	127 (oc)				1,1		130	Si	2 5	0	1	0	
Abietato de Metilo C ₁₉ H ₂₉ COOCH ₃ (Abalín)	180 (oc)				1 +		360 - 365 Se descompon e	No	2	0	1	0	
Acetato de Metilo CH ₃ COOCH ₃ (Ácido Acético Metil Ester) (Ester Metil Acético)	-10	454	3,1	16	0,9	2,8	60	Si	1 5	1	3	0	
Ester Metil Acético	Ver Acetato de Metilo												
Acetoacetato de Metilo CH ₃ CO ₂ CH ₂ COCH ₃	77	280			1,1	4	170	Si	5	2	2	0	
p-Metil Acetofenona CH ₃ C ₆ H ₄ COCH ₃ (Metil Para-Tolil Cetona) (p-Acetotolueno)	96				1 -		226	No	5	0	1	0	
Metilacetileno	Ver Propino												
α-Metilacroleína	Ver 2-Metilpropenal												
Acrilato de Metilo CH ₂ :CHCOOCH ₃	-3 (oc)	468	2,8	25	1 -	3	80	Muy leve	1	3	3	2	
	Nota: Se polimeriza												
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Metilal CH ₃ OCH ₂ OCH ₃ (Dimetoximetano) (Formal)	-32 (oc)	237	2,2	13,8	0,9	2,6	44	Si	1 5	2	3	2	
Alcohol Metílico CH ₃ OH (Metanol) (Alcohol de Madera) (Espiritus Colombianos)	11	464	6	36	0,8	1,1	64	Si	1 5	1	3	0	
Sesquibromuro de Metilaluminio (CH ₃) ₃ Al ₂ Br ₃	Nota: Se enciende espontáneamente en el aire.							No usar agentes de extinción como agua, espuma o sustancias halogenadas.					
Sesquicloruro de Metilaluminio (CH ₃) ₃ Al ₂ Cl ₃	Nota: Se enciende espontáneamente en el aire.							No usar agentes de extinción como agua, espuma o sustancias halogenadas.					
Metilamina CH ₃ NH ₂	Gas	430	4,9	20,7		1	-6	Si	6	3	4	0	
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
2-(Metilamino) Etanol	Ver N-Metiletanolamina												
Acetato Metilamílico	Ver Acetato Hexílico												
Alcohol Metilamílico	Ver Carbinol Metil Isobutílico												

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Metil Amil Cetona CH ₃ CO(CH ₂) ₄ CH ₃ 2-Heptanona	39	393	1,1 @66	7,9 @121	0,8	3,9	150	Leve	5	1	2	0
2-Metilaniлина	Ver o-Toluidina											
4-Metilaniлина	Ver p-Toluidina											
Antranilato de Metilo H ₂ NC ₆ H ₄ CO ₂ CH ₃ (Benzoato de Metil-Orto-Amino) (Aceite de Neroli, Artificial)	> 100				1,2		135 @15 mm	Leve	5	0	1	0
Metilbenceno	Ver Toluol											
Benzoato de Metilo C ₆ H ₅ COOCH ₃ (Aceite de Niobe)	83				1,1	4,7	150	No	3	0	2	0
α-Alcohol Metilbencílico	Ver Carbinol Fenil Metílico											
α-Metilbencilamina C ₆ H ₅ CH(CH ₃)NH ₂	79 (oc)				1 -	4,2	188	Leve	5	2	2	0
α-Metilbencil Dimetil Amina C ₆ H ₅ CH(CH ₃)N(CH ₃) ₂	79 (oc)				0,9	5,2	196	Leve	5	2	2	0
α-Metilbencil Éter C ₆ H ₅ CH(CH ₃)OCH(CH ₃)C ₆ H ₅	135 (oc)				1		287	No	2 5	2	1	0
2-Metilbifenilo C ₆ H ₅ C ₆ H ₄ CH ₃	137 (oc)	502			1 +		255			2		0
Borato de Metilo B(OCH ₃) ₃ (Borato de Trimetilo)	< 27				0,9	3,6	69	Se descomponen		2	3	1
Bromuro de Metilo CH ₃ Br (Bromometano)	Prácticamente no inflamable	537	10	16	1,7	3,3	4	No		3	1	0
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
2-Metil-1,3-Butadieno	Ver Isopreno											
2-Metilbutano	Ver Isopentano											
3-Metil-2-Butanotiol C ₅ H ₁₁ SH (sec-Isoamil Mercaptano)	3 (oc)				0,85	3,59	110	No	5 1	2	3	0
2-Metil-1-Butanol CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)CH ₂ OH	50 (oc)	385			0,8	3	128	Leve	5	2	2	0
2-Metil-2-Butanol CH ₃ CH ₂ (CH ₃) ₂ COH (Alcohol Tert-Isoamílico) (Carbinol Dimetil Etilico)	19	437	1,2	9	0,8	3	102	Leve	5 1	1	3	0
3-Metil-1-Butanol	Ver Alcohol Isoamílico											
Acetato 3-Metil-1-Butanol	Ver Acetato Isoamílico											
2-Metil-1-Buteno (Grado Técnico) CH ₂ :C(CH ₃)CH ₂ CH ₃	< -7				0,7	2,4	31	No	1	2	4	0
2-Metil-2-Buteno (CH ₃) ₂ C:CCHCH ₃ (Trimetiletileno)	< -7				0,7	2,4	38	Leve	1 5	2	3	0
3-Metil-1-Buteno (CH ₃) ₂ CHCH:CH ₂ (Isopropiletileno)	< -7	365	1,5	9,1	0,6	2,4	20	No	1	2	4	0
N-Metilbutilamina CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ NHCH ₃	13 (oc)				0,7	3	91	Si	1 5	3	3	0
2-Etanoato Metil Butílico	Ver Acetato Isoamílico											
Metil Butil Cetona CH ₃ CO(CH ₂) ₃ CH ₃ (2-Hexanona)	25	423		8	0,8	3,5	128	Leve	1 5	2	3	0
3-Metil Butinol (CH ₃) ₂ C(OH)C-CH	25 (oc)				0,9	2,9	103	Si	1 5	2	3	0
2-Metilbutiraldehído CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)CHO	9 (oc)				0,8	2,97	92 - 93	No	5 1	2	3	0
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Butirato de Metilo CH ₃ OOCCH ₂ CH ₂ CH ₃	14				0,9	3,5	102	Leve	1 5	2	3	0
Carbonato de Metilo CO(OCH ₃) ₂ (Carbonato de Dimetilo)	19 (oc)				1,1	3,1	89	Leve	1 5	3	3	0
Acetato de Metil Cellosolve CH ₃ COOC ₂ H ₄ OCH ₃ (2-Acetato de Metoxietil)	-44		1,7	8,2	1	4,07	144	Si		0	2	0
Cloruro de Metilo CH ₃ Cl (Clorometano)	-50	632	8,1	17,4		1,8	-24	Leve	6	1	4	0
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Cloroacetato de Metilo CH ₂ ClCOOCH ₃ (Cloroetanoato de Metilo)	57 (oc)		7,5	18,5	1,2	3,8	130	Muy leve		2	2	1
Cloroetanoato de Metilo	Ver Cloroacetato de Metilo											
para-Cresol de Metilo CH ₃ C ₆ H ₄ OCH ₃ (p-Metilanol) (p-Éter Cresil Metílico, p-Metoxi Tolueno)	60				1 -	4,21			5		2	0
Cianuro de Metilo	Ver Acetonitrilo											
Metilciclohexano CH ₂ (CH ₂) ₄ CH ₂ (Ciclohexilmetano) (Hexahidroxitolueno)	-4	250	1,2	6,7	0,8	3,4	101	No	1	2	3	0
2-Metilciclohexanol C ₇ H ₁₃ OH	65	296			0,9	3,9	165	Leve	5		2	0
3-Metilciclohexanol CH ₃ C ₆ H ₁₀ OH	-70	295								0	2	0
4-Metilciclohexanol C ₇ H ₁₃ OH	70	295			0,9	3,9	173	Leve	5		2	0
Metilciclohexanona C ₇ H ₁₂ O	48				0,9	3,9	163	No			2	0
4-Metilciclohexeno CH:CHCH ₂ CH(CH ₃)CH ₂ CH ₂ H ₂	-1 (oc)				0,8	3,3	103	No	1	1	3	0
Acetato Metilciclohexílico C ₉ H ₁₆ O ₂	64				0,9		177 - 194			1	2	0
Ciclopentadieno de Metilo C ₆ H ₈	49	445	1,3 a 100	7,6 a 100	0,9		73			1	2	1
Metilciclopentano C ₆ H ₁₂	< -7	258	1	8,35	0,8	2,9	72	No	1	2	3	0
2-Metildecano CH ₃ (CH ₂) ₇ CH(CH ₃) ₂		225			0,74	5,39	190			0	2	0
Metildiclorosilano CH ₃ HSiCl ₂	-9	316	6	55	1,1	3,97	41	Si	1	3	3	2W
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
N-Metildietanolamina CH ₃ N(C ₂ H ₄ OH) ₂	127 (oc)				1 +		240	Si	2 5	1	1	0
1-Metil-3,5-Dietilbenceno (CH ₃)C ₆ H ₃ (C ₂ H ₅) ₂ (3,5-Dietiltolueno)		455			0,86	5,12	201			0	2	0
Dihidroacetato de Metilo C ₁₉ H ₃₁ COOCH ₃	183				1 +		365 - 370		2	1	1	0
Cloruro de Metileno CH ₂ Cl ₂ (Diclorometano)		556	13	23	1,3	2,9	40	Leve		2	1	0
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Metileno Dianilina H ₂ NC ₆ H ₄ CH ₂ C ₆ H ₄ NH ₂ (MDA) (p,p'- Diaminodifenilmetano)	220				1,1		398 - 399 a 78 mm	Leve	2	3	1	0
Nota: Punto de fusión 92 - 93												
Diisocianato de Metileno CH ₂ (NCO) ₂	85 (oc)									1	2	1W
Oxido de Metileno	Ver Formaldehído											
N-Metiletanolamina CH ₃ NHCH ₂ CH ₂ OH (2-(Metilamina) Etanol)	74 (oc)				0,9	2,6	159	Si	5	2	2	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Éter Metílico (CH₃)₂O (Éter Dimetílico) (Óxido Metílico)	Gas	350	3,4	27		1,6	-24	Si	6	1	4	1
Carbinol Metil Etilico	Ver Alcohol sec-Butílico											
2-Metil-2-Etil-1,3-Dioxolano (CH₃)(C₂H₅)COCH₂CH₂O	23 (oc)				0,9	4	118	No	1	2	3	0
Metil Etilén Glicol	Ver Propilén Glicol											
Éter Metil Etilico CH₃OC₂H₅ (Éter Etil Metílico)	-37	190	2	10,1	0,7	2,1	11	Si	1 5	1	4	1
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
2-Metil-4-Etilhexano (CH₃)₂CHCH₂CH(C₂H₅)₂ (4-Etil-2-Metilhexano)	< 21	280	-0,7		0,72	4,43	134			0	3	0
3-Metil-4-Etilhexano C₂H₅CH(CH₃)CH(C₂H₅)₂ (3-Etil-4-Metilhexano)	24				0,72	4,43	140			0	3	0
Metil Etil Cetona C₂H₅COCH₃ (2-Butanona) (Etil Metil Cetona)	-9	404	1,4 a 93	11,4 a 93	0,8	2,5	80	Si	1 5	1	3	0
Metil Etil Cetoxima CH₃C(C₂H₅):NOH	69 - 77				0,9	3	152 - 153	Leve	5		2	0
2-Metil-3-Etilpentano (CH₃)₂CHCH(C₂H₅)₂ (3-Etil-2-Metilpentano)	< 21	460			0,72	3,94	116			0	3	0
2-Metil-5-Etilpiperidina NHCH(CH₃)CH₂CH₂CH(C₂H₅)CH₂	52 (oc)				0,8	4,4	163	Leve	5	2	2	0
2-Metil-5-Etilpiridina N:C(CH₃)CH:CHC(C₂H₅):CH	68 (oc)		1,1	6,6	0,9	4,2	178	Leve	5	3	2	0
Metil Eugenol (CH₃O)₂C₆H₃CH₂CH:CH₂ (4-Alil-1,2-Dimetoxibenceno) (4-Alil Veratrol) (1,2-Dimetoxi-4-Alilbenceno) (Éter de Eugenil Metil)	99				1 +		91 - 95	No	5	0	1	0
Formiato de Metilo CH₃OOCH (Ácido Fórmico, Éste Metílico) (Metanoato de Metilo)	-19	449	4,5	23	1 -	2,1	32	Si	1 5	2	4	0
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
2-Metilfurano C₄H₃OCH₃ (Sylvan)	-30				0,9		62 - 64	No	1	2	3	1
Acetato de Metil Glicol CH₂OHCHOHCH₂CO₂CH₃ (Acetato de Propilén Glicol)	44					4,6				1	2	0
Metil Heptadecil Cetona C₁₇H₃₅COCH₃	124						165 a 3 mm	No	2	0	1	0
Nota: Punto de Fusión 53												
Metilheptenona (CH₃)₂C:CH(CH₂)₂COCH₃ (6-Metil-5-Hepten-2-ona)	57				0,9	4,35	173 - 174	No	5	1	2	0
Carbonato de Metil Heptina CH₃(CH₂)₄C:CCOCH₃ (2-Octinoato de Metilo)	88				0,9				5		2	0
Metil Heptil Cetona C₇H₁₅COCH₃ (5-Metil-2-Octanona)	60	360	0,9 a 82	5,9 a 156	0,8 a 30	4,9	183 - 195	No		0	2	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
2-Metilhexano (CH ₃) ₂ CH(CH ₂) ₃ CH ₃	< -18	280			0,68	3,46	90			0	3	0
3-Metilhexano CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)CH ₂ CH ₂ CH ₃	-4	280			0,69	3,46	92			0	3	0
Metil Hexil Cetona CH ₃ COC ₆ H ₁₃ (2-Octanona) (Octanona)	52				0,8	4,41	173,5	No	5	0	2	0
Metilhidracina CH ₃ NHNH ₂	-8	194	2,5	92	0,9	1,6	88	Leve	1 5	4	3	2
Metil-3-Hidroxibutirato CH ₃ CHOHCH ₂ COOCH ₃	82 (oc)				1,1	4,1	175	Si	5	1	2	0
Ionona de Metilo C ₁₄ H ₂₂ O (Irona)	> 100				0,9		144 a 16 mm	No	5	0	1	0
Metil Isoamil Cetona CH ₃ COCH ₂ CH ₂ CH(CH ₃) ₂	36	191	1 a 93	8,2 a 93	0,8	3,9	146	No		1	2	0
Carbinol Metil Isobutílico CH ₃ CHOHCH ₂ CHCH ₃ CH ₃ (1,3-Dimetilbutanol) (4-Metil-2-Pentanol) (Alcohol Metilamílico)	41		1	5,5	0,8		130 - 133	Leve	5	2	2	0
Acetato Metilisobutilcarbinol	Ver Acetato 4-Metil-2-Pentanol											
Metil Isobutil Cetona CH ₃ COCH ₂ CH(CH ₃) ₂ (Hexona) (4-Metil-2-Pentanona)	18	448	1,2 a 93	8 a 93	0,8	3,5	118	Leve	5 1	2	3	1
Metil Isopropenil Cetona CH ₂ COC:CH ₂ (CH ₃)			1,8	9		2,9	98			2		0
Isocianato de Metilo CH ₃ NCO (Metil Carbonamida)	-7	534	5,3	26	1 -	1,97	39	Si	5	4	3	2W
Iso Eugenol de Metilo CH ₃ CH:CHC ₆ H ₃ (OCH ₃) ₂ (Guaiacol de Propenil)	> 100				1,1		262 - 264	No	5	0	1	0
Lactato de Metilo CH ₃ CHOHCOOCH ₃	49	385	2,2 a 100		1,1	3,6	145	Si Se desco mpon e		1	2	0
Metil Mercaptano CH ₃ SH (Metanotiol)			3,9	21,8	0,9	1,7	6	Si	5	4	4	0
β-Metil Mercapto- Propionaldehído CH ₃ SC ₂ H ₄ CHO (3- (Metiltio)Propionaldehído)	61	255			1,03	3,6	-165				2	0
Metacrilato de Metilo CH ₂ :C(CH ₃)COOCH ₃	10 (oc)		1,7	8,2	0,9	3,6	100	Muy leve	1	2	3	2
Nota: Se polimeriza												
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Metanoato de Metilo	Ver Formiato de Metilo											
4-Metilmorfolina C ₂ H ₄ OC ₂ H ₄ NCH ₃	24				0,9	3,5	115	Si	1 5	2	3	0
1-Metilnaftaleno C ₁₀ H ₇ CH ₃		529			1 +		244	No		2	2	0
Metil Nonil Cetona C ₉ H ₁₉ COCH ₃	89				0,8 a 30	5,9	223	No		0	2	0
Oxido de Metilo	Ver Éter Metílico											
Metil Pentadecil Cetona C ₁₅ H ₃₁ COCH ₃	120						313 a 3 mm	No	2	0	1	0
2-Metil-1,3-Pentadieno CH ₂ :C(CH ₃)CH:CHCH ₃	< -20				0,72	2,83	76			0	3	0
4-Metil-1,3-Pentadieno CH ₂ :CHCH ₂ :C(CH ₃) ₂	-34				0,7		76	No	1	0	3	1

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Metilpentaldehído CH ₃ CH ₂ CH ₂ C(CH ₃)HCHO (Metil Pentanal)	20 (oc)				0,8	3,5	117	Muy leve	1	2	3	1
2-Metilpentano(CH ₃) ₂ CH(C H ₂) ₂ CH ₃ (Isohexano)	< -7	306	1,2	7	0,7	3	60	No	1	1	3	0
3-Metilpentano CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)CH ₂ CH ₃	< -7	278	1,2	7	0,7	3	63	No	1	1	3	0
2-Metil-1,3-Pentanodiol CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)CH ₂ CH ₃	110				1 -		215		2	2	1	0
2-Metil-2,4-Pentanodiol (CH ₃) ₂ C(OH)CH ₂ CH(OH) CH ₃	96 (oc)				0,92	4,07	196	Si		0	1	0
Ácido 2-Metilpentanoico C ₃ H ₇ CH(CH ₃)COOH	107 (oc)	378			0,9	4	194	No	2	0	1	0
2-Metil-1-Pentanol CH ₃ (CH ₂) ₂ CH(CH ₃)CH ₂ OH	54	310	1,1	9,65	0,8	3,5	148	No		0	2	0
4-Metil-2-Pentanol	Ver Carbinol Metil Isobutilico											
Acetato 4-Metil-2-Pentanol CH ₃ COOCH(CH ₃)CH ₂ CH(CH ₃) ₂ (Acetato Metilisobutilcarbinol)	43 (oc)	349	0,9 a 100	5,83 a 100	0,9	5	146	Muy leve		1	2	0
4-Metil-2-Pentanona	Ver Metil Isobutil Cetona											
2-Metil-1-Penteno CH ₂ :C(CH ₃)CH ₂ CH ₂ CH ₃	< -7	300			0,7	2,9	62		1	1	3	0
4-Metil-1-Penteno CH ₂ :CHCH ₂ CH(CH ₃) ₂	< -7	300			0,7	2,9	54		1	1	3	0
2-Metil-2-Penteno (CH ₃) ₂ C:CHCH ₂ CH ₃	< -7				0,7	2,9	67		1	1	3	0
4-Metil-2-Penteno CH ₃ CH:CHCH(CH ₃) ₂	< -7				0,7		56 - 58		1	1	3	0
3-Metil-1-Pentanol (C ₂ H ₅)(CH ₃)C(OH)C:CH	38 (oc)				0,9	3,4	121	Si	5	1	2	0
o-Metil Fenol	Ver o-Cresol											
Fenilacetato de Metilo C ₆ H ₅ CH ₂ COOCH ₃	91				1,1		218	No	5	0	2	0
Carbinol Metilfenílico C ₆ H ₅ CH(CH ₃)OH (Alcohol α-Metilbencílico) (Alcohol Estearílico) (Alcohol sec-Fenetílico)	93				1 +		204	Leve	5	0	2	0
Acetato Metil Fenil Carbinílico C ₆ H ₅ CH(CH ₃)OOCH ₃ (Acetato α-Metil Bencílico) (Acetato Estearílico) (Acetato sec-Feniletílico) (Acetato Fenil Metilcarbinílico)	91				1 +			No	5	0	2	0
Éter Metil Fenílico	Ver Anisol											
Glicolato Metil Ftalil Etilico CH ₃ COOC ₆ H ₄ COO- CH ₂ COOC ₂ H ₅	193 (oc)				1,2		310	No	2	2	1	0
1-Metil Piperacina CH ₃ NCH ₂ CH ₂ NHCH ₂ CH ₂	42 (oc)				0,9	3,5	138	Si	5	2	2	0
2-Metilpropanal	Ver Isobutiraldehído											
2-Metilpropano	Ver Isobutano											
2-Metil-2-Propanotiol (CH ₃) ₃ CSH (Mercaptano tert-Butílico)	< -29				0,8	3,1	65 - 67	No	1	2	3	0
2-Metil Propanol-1	Ver Alcohol Isobutilico											
2-Metil-2-Propanol	Ver Alcohol tert-Butílico											

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
2-Metilpropenal CH ₂ :C(CH ₃)CHO (Metacroleína) (α-Metil Acroleína)	2 (oc)				0,8	2,4	68	Si	1 5	3	3	2
2-Metilpropeno CH ₂ :C(CH ₃)CH ₃ (γ-Butileno) (Isobutileno)	Gas	465	1,8	9,6		1,9	-7	No	6	1	4	0
Propionato de Metilo CH ₃ COOCH ₂ CH ₃	-2	469	2,5	13	0,9	3	80	No	1	1	3	0
Metil Propil Acetileno CH ₃ C ₂ H ₄ C:CCH ₃ (2-Hexino)	< -10				0,73	2,83	85				3	
Carbinol Metil Propílico CH ₃ CHOHC ₃ H ₇ (2-Pentanol)	41				0,8	3	119	No		0	2	0
Metilpropilcarbinilamina	Ver sec-Amilamina											
Éter Metil n-Propílico CH ₃ OC ₃ H ₇	< -20				0,91	2,56	39			0	3	0
Metil Propil Cetona CH ₃ COC ₃ H ₇ (2-Pentanona)	7	452	1,5	8,2	0,8	3	102	Leve	1 5	2	3	0
2-Metilpiracina N:C(CH ₃)CH:NCH:CH	50 (oc)				1,02	3,25				2	2	0
2-Metil Piridina	Ver 2-Picolina											
Metilpirrol N(CH ₃)CH:CHCH:CH	16				0,9	2,8	112	No	1	2	3	1
Metilpirrolidina CH ₃ NC ₄ H ₈	-14				0,8	2,9	82	Leve	5 1	2	3	1
1-Metil-2-Pirrolidona CH ₃ NCOCH ₂ CH ₂ CH ₂ (n-Metil-2-Pirrolidona)	96 (oc)	346			1 +	3,4	202	Si	5	2	1	0
Salicilato de Metilo HOC ₆ H ₄ COOCH ₃ (Aceite de Gaulteria) (Aceite de Betula) (Aceite de Abedul)	96	454			1,2		222	No	2	1	1	0
Estearato de Metilo C ₁₇ H ₃₅ COOCH ₃	153				0,9		216	No	2	0	1	0
α-Metilestireno 1-Metiletetil Bencina 1-Metil-1-Feniletano	54	574	1,9	6,1	0,9		165 - 166	No		1	2	1
Metilestireno CH ₂ CHC ₆ H ₄ CH ₃ (Vinil Tolueno)	Ver Vinil Tolueno											
Sulfato de Metilo	Ver Sulfato Dimetílico											
2-Metiltetrahidrofurano C ₄ H ₇ OCH ₃	-11				0,9	3	80	Leve	1 5	2	3	0
Sulfonato de Metil Tolueno CH ₃ C ₆ H ₄ SO ₃ CH ₃	152 (oc)						157 a 8 mm	No	2	2	1	0
Metiltriclorosilano CH ₃ SiCl ₃ (Cloroformo Metil Silícico) (Triclorometilsilano)	-9	> 404	7,6	> 20	1,29	5,16	66			3	3	2W
Metil Undecil Cetona C ₁₁ H ₂₃ COCH ₃ (2-Tridecanona)	107				0,8		120	No	2	1	1	0
2-Metilvaleraldehído C ₆ H ₁₂ O	17	199			0,8	3,45	116		5 1	1	3	0
Acetato 1-Metilvinílico	Ver Acetato Isopropenílico											
Éter Metil Vinílico	Ver Éter Vinil Metílico											
Metil Vinil CetonaCH ₃ COCH:CH ₂	-7	491	2,1	15,6		2,4	81		1	4	3	2
Aceite Mineral	193 (oc)				0,8 - 0,9		360	No	2	0	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida				
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos			
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad	
Aceite Típico de Sello Mineral (Aceite de Señal)	135 (oc)				0,8		249 - 360	No		0	2	0	
Espíritus Minerales Espíritus Minerales, 360° Punto Final (182)	40	245	0,8 a 100		0,8	3,9	149	No		0	2	0	
Cera Mineral	Ver Cera, Ozocerita												
Monoclorobenceno	Ver Clorobenceno												
Morfolina OC2H4NHCH2CH2	37 (oc)	290	1,4	11,2	1	3	128	Si	5	3	3	0	
	Nota: Se descompone a 250												
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Éter Muriático	Ver Cloruro Etilico												
Aceite de Mostaza C3H5N:C:S (Alil Isotiocianato)	46				1 +	3,4	151	No		3	2	0	
Nafta 49° Be-coal Tipo Alquitrán	42	277						No		2	2	0	
Nafta, Petróleo	Ver Éter de Petróleo												
Nafta, Solvente de Seguridad	Ver Solvente de Limpieza												
Nafta V.M. & P., 50° Inflamación (10)	10	232	0,9	6,7		4,1	116 - 143	No	1	1	3	0	
	Nota: Temperatura del punto de Inflamación e ignición puede variar dependiendo del fabricante.												
Nafta V.M. & P., Inflamación Alta	29	232	1	6		4,3	138 - 177	No	1	1	3	0	
	Nota: Temperatura del punto de Inflamación e ignición puede variar dependiendo del fabricante.												
Nafta V.M. & P., Regular	-2	232	0,9	6			100 - 160	No	1	1	3	0	
	Nota: Temperatura del punto de Inflamación e ignición puede variar dependiendo del fabricante.												
Naftaleno C10H8 (Alquitrán Blanco)	79	526	0,9	5,9	1,1	4,4	218	No		2	2	0	
	Nota: Punto de Fusión 80												
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
β-Naftol C10H7OH (β-Hidroxi Naftaleno) (2-Naftol)	153				1,22	4,98	285				1	0	
	Nota: Punto de Fusión 80												
1-Naftilamina C10H7NH2	157				1,2		300	No	2	2	1	0	
	Nota: Punto de Fusión 50												
Gas Natural	Ver Gas												
Aceite de Pata de Buey	243	442			0,9			No	2	0	1	0	
	Nota: Punto de Fusión 29 - 41												
Neohexano	Ver 2,2-Dimetilbutano												
Neopentano	Ver 2,2-Dimetilpropano												
Neopentil Glicol HOCH2C(CH3)2CH2OH (2,2-Dimetil-1,3-Propanodiol)	129 (oc)	399			1,1		210	Si	2	1	1	0	
	Nota: Punto de Fusión 124 - 130												
Carbonilo de Niquel Ni(CO)4	< -24		2		1,32	5,89	43			4	3	3	
Nicotina C10H14N		471	0,7	4	1	5,6	246	Si	2 5	4	1	0	
Aceite de Niobe	Ver Benzoato de Metilo												
Éter Nítrico	Ver Nitrato												
2,2',2''-Nitrilotrietanol	Ver Trietanolamina												
1,1',1''-Nitrilotri-2-Propanol	Ver Triisopropanolamina												
p-Nitroanilina NO2C6H4NH2	199				1,44	4,77	336			3	1	2	
	Nota: Punto de Fusión 148												
Nitrobenceno C6H5NO2 (Nitrobenzol) (Aceite de Mirbano)	88	482	1,8 a 93		1,2	4,3	211	No	3	3	2	1	
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
1,3-Nitrobenzotrifluoruro C6H4NO2CF3 (α,α,α-Trifluoronitrotolueno)	103 (oc)				1,44	6,59	203				1		
Nitrobenzol	Ver Nitrobenceno												

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Nitrobifenilo C6H5C6H4NO2	143				1,2		330	No	2	2	1	0
Nitrocelulosa	Ver Nitrato de Celulosa											
Nitroclorobenceno C6H4ClNO2	127				1,5		236	No	2	3	1	1
Nota: Punto de Fusión 44												
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
p-Nitroclorobenceno C6H4ClNO2 (1-Cloro-4-Nitrobenceno)	127				1,37	5,44	242			2	1	3
Nota: Punto de Fusión 83												
Nitrociclohexano CH2(CH2)4CHNO2	88 (oc)				1,07	4,46	206 Se descompone			2	2	3
Nitroetano C2H5NO2	28	414	3,4		1,1	2,6	114	Leve	4 5	1	3	3
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.										Explotar al calentar		
Nitroglicerina C3H5(NO3)3 (Trinitrato de Gliceril)	Explosión	270			1,6		261 Explosión	No		2	2	4
Nitrometano CH3NO2	35	418	7,3		1,1	2,1	101	Leve	1 5	1	3	4
Nota: Puede detonar bajo condiciones de presión y temperatura alta												
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
1-Nitronaftaleno C10H7NO2	164				1,3		304	No	2	1	1	0
Nota: Punto de fusión 60												
1-Nitropropano CH3CH2CH2NO2	36	421	2,2		1	3,1	131	Leve	5	1	3	2
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.										Puede explotar con calor		
2-Nitropropano CH3CH(NO2)CH3 (sec-Nitropropano)	24	428	2,6	11	1 -	3,1	120	Leve	5	1	3	2
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.										Puede explotar con calor		
sec-Nitropropano	Ver 2-Nitropropano											
Nitrotolueno	Ver p-Nitrotolueno											
m-Nitrotolueno C6H4CH3NO2	106				1,16	4,73	232			3	1	1
Nota: Punto de fusión 16												
o-Nitrotolueno C6H4CH3NO2	106				1,16	4,73	222			3	1	1
Nota: Punto de fusión -4												
p-Nitrotolueno C6H4CH3NO2	106				1,3		238	No	2	3	1	1
Nota: Punto de fusión 16												
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
2-Nitro-p-Toluidina CH3C6H3(NH2)NO2	157				1,31	5,25				2	1	4
Nota: Punto de fusión 126												
Éter Nitroso	Ver Nitrito de Etilo											
Nonadecano CH3(CH2)17CH3	> 100	230			0,79	9,27	331			0	1	0
Nota: Punto de fusión 32												
Nonano C9H20	31	205	0,8	2,9	0,7	4,4	151	No	1	0	3	0
Nonano (iso) C6H13CH(CH3)2 (2-Metiloctano)		220			0,71	4,43	143			0	3	0
Nonano (iso) C5H11CH(CH3)C2H5 (3-Metiloctano)		220			0,72	4,43	144			0	3	0
Nonano (iso) C4H9CH(CH3)C3H7 (4-Metiloctano)		225			0,72	4,43	142			0	3	0
Noneno C9H18 (Nonileno)	26 (oc)				0,7	4,35	132 - 143	No	1	0	3	0
Acetato Nonílico CH2COOC9H19	68				0,9	6,4	192	Muy leve	5	1	2	0
Alcohol Nonílico	Ver Carbinol Diisobutilico											
Nonilbenceno C9H19C6H5	99				0,9		242 - 252	No		0	1	0
Tert-Nonil Mercaptano C9H19SH	68 (oc)				0,9	5,53	188 - 196	No	5	2	2	0
Nonilnaftaleno C9H19C10H7	< 93				0,9	8,8	330 - 345	No		0	2	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Nonilfenol C ₆ H ₄ (C ₉ H ₁₉)OH	141				1 -		293 - 297	Muy leve	2 5	2	1	0
2,5-Norbornadieno C ₇ H ₈ (NBD)	-21				0,9	3,17	89	No	1		3	1
Octadecano C ₁₈ H ₃₈	> 100	227			0,78	8,73	317			0	1	0
Octadecileno α CH ₃ (CH ₂) ₁₅ CH:CH ₂ (1-Octadeceno)	> 100	250			0,79	8,71	315			0	1	0
Octadeciltriclorosilano C ₁₈ H ₃₇ SiCl ₃ (Triclorooctadecilsilano)	89				1		380	Si		3	2	2
Éter Octadecil Vinílico	Ver Éter Vinil Octadecílico											
Octanal	Ver Caprilaldehído											
Octano CH ₃ (CH ₂) ₆ CH ₃	13	206	1	6,5	0,7	3,9	126	No	1	0	3	0
1-Octanotiol C ₈ H ₁₇ SH (n-Octil Mercaptano)	69 (oc)				0,85	5,04	199	No	5	2	2	0
1-Octanol	Ver Alcohol Octílico											
2-Octanol CH ₃ CHOH(CH ₂) ₅ CH ₃	88				0,8	4,5	184	No		1	2	0
1-Octeno CH ₂ :C ₇ H ₁₄	21 (oc)	230			0,7	3,9	121	No	1	1	3	0
2-Octeno (Mezcla de isómeros cis y trans) CH ₃ CH-CHC ₅ H ₁₁	21 (oc)				0,7	3,9	125	No	1	1	3	0
Acetato de Octilo	Ver Acetato 2-Etilhexílico											
Alcohol Octílico CH ₃ (CH ₂) ₆ CH ₂ OH (1-Octanol)	81				0,8	4,5	194	No		1	2	0
Octilamina CH ₃ (CH ₂) ₆ CH ₂ NH ₂ (1-Aminooctano)	60				0,8	4,5	170	Leve	5	2	2	0
Tert-Octilamina (CH ₃) ₃ CCH ₂ C(CH ₃) ₂ NH ₂ (1,1,3,3-Tetrametil-Butilamina)	33 (oc)				1,41	4,46	140				3	0
Cloruro de Octilo CH ₃ (CH ₂) ₇ Cl	70				0,9	5,1	182	No		1	2	0
Octilen Glicol (CH ₃ (CH ₂) ₂ CHOH) ₂	110	335			0,9		246	No	2	1	1	0
Tert-Octil Mercaptano C ₈ H ₁₇ SH	46 (oc)				0,8	5	159 - 165	No		2	2	0
Salicilato p-Octilfenílico C ₂₁ H ₂₆ O ₃	216 (oc)	416							2	1	1	0
Aceite de Mirvane	Nota: Punto de fusión 72 - 74											
Aceite de Invierno Verde	Ver Nitrobenzeno											
Acido Oléico C ₈ H ₁₇ CH:CH(CH ₂) ₇ COO H (Aceite Rojo) Destilado	189 184	363			0,9		286	No	2	0	1	0
Aceite de Óleo	232				0,9		240	No	2	0	1	0
Aceite de Oliva (Aceite Dulce)	225	343			0,9			No	2	0	1	0
Éter Oxálico	Ver Oxalato de Etilo											
Oxamonio	Ver Hidroxilamina											
Oxirano	Ver Óxido de Etileno											
Mantequilla de Palma	Ver Aceite de Palma											
Aceite de Palma Kernel (Aceite de Nuez de Palma)	203				0,9			No	2	0	1	0
Aceite de Nuez de Palma	Nota: Punto de fusión 26 - 30											
Aceite de Palma (Mantequilla de Palma)	162	316			0,9			No	2	0	1	0
	Nota: Punto de fusión 27 - 43											

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Aceite de Parafina (Ver también Aceite Lubricante)	229								2	0	1	0
Paraformaldehído HO(CH₂O)_NH	70	300	7	73				Leve	5	3	1	0
	Nota: Punto de fusión 120 - 180											
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
Paraldehído (CH₃CHO)₃	36 (oc)	238	1,3		1 -	4,5	124	Leve	1 5	2	3	1
	Nota: Punto de fusión 120 - 180											
Aceite de Maní Cocinar (Aceite de Katchung)		282	445		0,9			No	2	0	1	0
Pentaborano B₅H₉				0,42	0,6	2,2	60		1	4	4	2
	Nota: Se inflama espontáneamente en el aire. Ver en datos de químicos peligrosos.							Reacciona violentamente con agentes de extinción halogenados				
Pent-Acetato Mezcla de Amil Acetatos y Amil Alcoholes Isoméricos	37				0,9		127	No	1	2	3	0
1,3-Pentadieno (mezcla de cis y trans) CH₂:CHCH:CHCH₃ (Piperileno)	-29				0,7	2,35	-43	No	1	0	4	2
1,2,3,4,5-Pentametil Benceno 95% C₆H(CH₃)₅ (Pentametilbenceno)	93	427			0,9		232	No			2	0
Dicloruro de Pentametileno	Ver 1,5-Dicloropentano											
Pentametileno Glicol	Ver 1,5-Pentanodiol											
Óxido de Pentametileno O(CH₂)₄CH₂ (Tetrahidropirano)	-20				0,9	3	81	Si	1 5	2	3	1
Pentanol	Ver Valeraldehído											
Pentano CH₃(CH₂)₃CH₃	< -40	260	1,5	7,8	0,6	2,5	36	No	1	1	4	0
1,5-Pentanodiol HO(CH₂)₅OH (Pentametileno Glicol)	129 (oc)	335			1 -		242	Si	2 5	1	1	0
2,4-Pentanodiona CH₃COCH₂COCH₃ (Acetil Acetona)	34	340			1 -	3,5	140	Si	5	2	2	0
Ácido Pentanoico C₄H₉COOH (Ácido Valérico)	96 (oc)	400			0,9	3,5	186	Muy leve		2	1	0
1-Pentanol	Ver Alcohol Amílico											
2-Pentanol	Ver Carbinol Metil Propílico											
3-Pentanol CH₃CH₂CH(OH)CH₂CH₃ (Alcohol Tert-n-Amílico)	41	435	1,2	9	0,8	3	116	Leve	5	1	2	0
Acetato 1-Pentanol	Ver Acetato Amílico											
Acetato 2-Pentanol	Ver Acetato sec-Amílico											
2-Pentanona	Ver Metil Propil Cetona											
3-Pentanona	Ver Dietil Cetona											
PentafenoC₅H₁₁C₆H₄OH(p-Tert-Amil Fenol)	111(o c)				0,9		250	No	2	2	1	0
	Nota: Punto de fusión 91											
Pentapropionil Glucosa	Ver Pentapropionato de Glucosa											
1-Penteno CH₃(CH₂)₂CH:CH₂ (Amileno)	-18 (oc)	275	1,5	8,7	0,7	2,4	30		1	1	4	0
1-Penteno-cis	Ver β-Amileno-cis											
2-Penteno-trans	Ver β-Amileno-trans											
Pentilamina	Ver Amilamina											
Pentiloxipentano	Ver Éter Amílico											
Propionato de Pentilo	Ver Propionato Amílico											
1-Pentino HC:CC₃H₇ (n-Propil Acetileno)	< -20				0,69	2,35	40				3	3

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida				
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos			
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad	
Ácido Peracético Diluido al 60% con Ácido Acético CH₃COOOH	41						105	Si		3	2	4	OX
Nota: Se descompone violentamente a 110. Ver en datos de químicos peligrosos.										Explota en calor			
Percloroetileno, Tetracloroetileno C₂Cl₂=CCl₂	Ninguno	Ninguno		Ninguno	1,6	5,8	121	No		2	0	0	
Perhidrofenantreno C₁₄H₂₄ (Tetradecahidrofenantreno)		246			0,9		86 - 89					0	
Aceite de Perilla		272			0,9			No	2	0	1	0	
Petróleo, Crudo, Agrio	-7 a 32				< 1			No	1	2	3	0	
Petróleo, Crudo, Dulce	-7 a 32				< 1			No	1	1	3	0	
Éter de Petróleo (Bencina) (Nafta, Petróleo)	< -18	288	1,1	5,9	0,6	2,5	35 - 60	No	1	1	4	0	
Brea de Petróleo	Ver Asfalto (Típico)												
Sulfonato de Petróleo	204 (oc)							No	2	0	1	0	
β-Felandreno CH₂:CCH:CHCH(CH₃)₂-CH₂CH₂ (p-Menta-1(7),2-Dieno)	49				0,9	4,68	171	No		0	2	0	
Fenantreno (C₆H₄CH)₂ (Fenantrín)	171 (oc)				1,1		340	No	2		1	0	
Nota: Punto de fusión 100													
Alcohol Fenilico C₆H₅CH₂CH₂OH (Carbinol Bencilico) (Alcohol Feniletílico)	96				1 +		221	No	2	1	1	0	
o-Fenetidina H₂NC₆H₄OC₂H₅ (2-Etoxianilina) (o-Amino-Fenetol)	115 (oc)						228 - 230	No	5 2	2	1	0	
p-Fenetidina C₂H₅OC₆H₄NH₂ (1-Amino-4-Etoxibenceno) (p-Aminofenetol)	116				1,1		192 - 251	Muy leve	2	2	1	0	
Fenetol	Ver Etoxibenceno												
Fenol C₆H₅OH (Ácido Carbólico)	79	715	1,8	8,6	1,1	3,2	181	Si	5	4	2	0	
Nota: Punto de fusión 42													
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.													
2-Fenoxietanol	Ver Etilén Glicol, Éter Fenilico												
Alcohol Fenoxi Etilico C₆H₅O(CH₂)₂OH (2-Fenoxietanol) (Fenil Cellosolve)	121 (oc)				1,11	4,77	242			0	1	0	
Nota: Punto de fusión 14													
N-(2-Fenoxietil) Anilina C₆H₅O(CH₂)₂NHC₆H₅	170				1,1		202	No	2	1	1	0	
Cloruro β-Fenoxietílico	Ver β-Clorofenetol												
Fenilacetaldehído C₆H₅CH₂CHO (Aldehído α-Toluico)	71				1 +		195	No	5	1	2	0	
Acetato de Fenilo CH₃COOC₆H₅ (Acetilfenol)	80				1,1	4,7	196	Leve	5	1	2	0	
Ácido Fenilacético C₆H₅CH₂COOH (Ácido α-Toluico)	> 100				1,1		262	Si	5	1	1	0	
Nota: Punto de fusión 76 - 77													
Fenilamina	Ver Anilina												
N-Fenilaniolina	Ver Difenilamina												
Fenilbenceno	Ver Bifenil												
Bromuro de Fenilo	Ver Bromobenceno												
1-Fenil-2-Buteno C₆H₅CH₂CH:CHCH₃	71 (oc)				0,9	4,6	174				2	0	

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Carbinol Fenílico	Ver Alcohol Bencílico											
Cloruro de Fenilo	Ver Clorobenceno											
Fenilciclohexano	Ver Ciclohexilbenceno											
Fenil Didecil Fosfito (C6H5O)P(OC10H21)2	218 (oc)				0,9				2	0	1	0
N-Fenildietanolamina C6H5N(C2H4OH)2	196 (oc)	387	0,7		1,1		191	No	2	1	1	0
Fenildietilamina	Nota: Punto de fusión 76 - 77											
Carbonato de Fenil Diglicol	Ver N,N-Dietilnilina											
Fosfato de Fenil Di-o-Xenil (C12H9O)2POOC6H5	250				1,2		285 - 330	No	2	0	1	1
o-Feniléndiamina NH2C6H4NH2 (1,2-Diaminobenceno)	156		1,5			3,73	267				1	0
Feniletano	Nota: Punto de fusión 140											
N-Feniletanolamina C6H5NHC2H4OH	152 (oc)				1,1		285	Leve	2 5	1	1	0
Acetato Feniletílico (β) C6H5CH2CH2OOCCH3	110 (oc)				1,03	5,67	224			0	1	0
Alcohol Feniletílico	Ver Alcohol Fenético											
Feniletileno	Ver Estireno											
N-Fenil-N-Etil-Etanolamina C6H5N(C2H5)C2H4OH	132 (oc)	362	0,8		1 +		268 a 740 mm	Leve	2 5	2	1	0
Fenilhidracina C6H5NHNH2	88				1,1		Se descomponen	Leve	5	3	2	0
Fenilmetano	Ver Toluol											
Fenilmetil Etanol Amina C6H5N(CH3)C2H4OH (2-(N-Metilnilina)-Etanol)	138 (oc)				1,07	5,22	192 a 100 mm			2	1	0
Fenil Metil Cetona	Ver Acetofenona											
4-Fenilmorfolina C6H5NC2H4OCH2CH2	104 (oc)				1,1		270	Leve	5 2	2	1	0
Fenilpentano	Ver Amilbenceno											
o-Fenilfenol C6H5C6H4OH	124	530			1,2		286	Leve	5 2	1	1	0
Fenilpropano	Nota: Punto de fusión 57											
2-Fenilpropano	Ver Propilbenceno											
Alcohol Fenilpropílico C6H5(CH2)3OH (Alcohol Hidrocínámico) (3-Fenil-Propanol) (Carbinol Feniletílico)	100				1 +		219	No	5	0	1	0
Fenil Propil Aldehído C6H5CH2CH2CHO (3-Fenilpropionaldehído) (Aldehído Hidrocínámico)	96				1 +				5		1	0
Fenil Tolueno-o C6H5C6H4CH3 (2-Metilbifenilo)	> 100	495			1,01	5,82	260				1	0
Fenil Tricloro Silano C6H5SiCl3 (Triclorofenil Silano)	91 (oc)				1,32	7,36	201			3	2	0
Foron (CH3)2CCHCOCHC(CH3)2	85 (oc)				0,9	4,8	198	No		2	2	0
Fosfina PH3	Gas	100			0,57 a 20 atm	1,17	-88			4	4	2
Ácido Ftálico C6H4(COOH)2	168				1,59	5,73	289			0	1	1
	Nota: Punto de fusión 191											
	Forma anhídrido (Peligro de explosión de polvo)											

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Anhídrido Ftálico C6H4(CO)2O	152	570	1,7	10,5	1,5		284	No	2	3	1	0
Dicloruro m-Ftálico	Nota: Punto de fusión 128 Ver Cloruro de Isoftaloilo											
2-Picolino CH3C5H4N (2-Metilpiridina)	39 (oc)	538			1 -	3,2	128	No		2	2	0
4-Picolino CH3C5H4N	57 (oc)				1 -	3,2	144	Si	5	2	2	0
Cetona Pimélica	Ver Ciclohexanona											
Pinano C10H18		273	0,7 a 160	7,2 a 160	0,8		151			0		0
α-Pineno C10H16	33	255			0,9	4,7	156	No	1	1	3	0
Aceite de Pino (Destilado al Vapor)	78 59				0,9		186 - 226	No		0	2	0
Brea de Pino	141				1,1		254	No	2	0	1	0
Alquitrán de Pino	54	355					98	No		0	2	0
Aceite de Alquitrán de Pino (Aceite de Alquitrán de Madera)	62				0,9			No		0	2	0
Piperacina HNCH2CH2NHCH2CH2	81 (oc)				1,1	3	146	Leve	5	2	2	0
Piperidina (CH2)5NH (Hexahidropiridina)	16				0,9	3	106	Si	1 5	3	3	0
Aceite de Pogi	Ver Aceite de Menhaden											
Poliamil Naftaleno, mezcla de Polímeros	182 (oc)				0,9		353 - 397	No	2	0	1	0
Glicoles de Polietileno OH(C2H5O)nC2h4oh	182 - 287 (oc)							Si	5 2	0	1	0
Éter de Polioxietileno Laurílico C12H25O(OCH2CH2)nOH	> 93				0,95					0	1	0
Glicoles de Polipropileno OH(C3H6O)nC3H6OH	185 (oc)				1 +		Se descomponen		5 2	0	1	0
Alcohol Polivinílico, Mezcla de Polímeros	79 (oc)							Si	5	0	2	0
Aceite de Semilla de Amapola	255				0,9			No	2	0	1	0
Xantato de Potasio KS2C-OC2H5	96			9,6	1,56	5,53	200 Se descomponen	Si		2	1	0
Propanal CH3CH2CHO (Propionaldehído)	-30	207	2,6	17	0,8	2	49	Leve	1 5	2	3	2
Propano CH3CH2CH3	Gas	450	2,1	9,5		1,6	-42	No	6	1	4	0
1,3-Propanodiamina NH2CH2CH2CH2NH2 (1,3-Diaminopropano) (Trimetilendiamina)	24 (oc)				0,9	2,6	136	Si	1 5	2	3	0
1,2-Propanodiol	Ver Propilén Glicol											
1,3-Propanodiol	Ver Trimetilén Glicol											
1-Propanol	Ver Alcohol Propílico											
2-Propanol	Ver Alcohol Isopropílico											
2-Propanona	Ver Acetona											
Cloruro Propanoílico	Ver Cloruro Propionílico											
Alcohol Propargílico HC:CCH2OH (2-Propin-1-ol)	36 (oc)				0,97	1,93	115			4	3	3
Bromuro de Propargilo HC:CCH2Br (3-Bromopropina)	10	324	3		1,57	4,1	89			3	3	4
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Propeno	Ver Propileno											
2-Propenilamina	Ver Alilamina											
Éter Propenil Etilico CH3CH:CHOCH2CH3	< -7 (oc)				0,8	1,3	70		1	2	3	0
β-Propiolactona C3H4O2	74		2,9		1,1	2,5	155	Si	5	0	2	0
Propionaldehído	Ver Propanal											
Ácido Propiónico CH3CH2COOH	52	465	2,9	12,1	1 -	2,5	147	Si	5	3	2	0
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
Anhídrido Propiónico (CH3CH2CO)2O	63	285	1,3	9,5	1 +	4,5	169	Se descompone		3	2	1
	Nota: Se descompone en agua											
Nitrilo Propiónico CH3CH2CN (Propionitrilo)	2		3,1		0,78	1,9	97	Si		4	3	1
Cloruro de Propionilo CH3CH2COCl (Cloruro Propanoílico)	12				1,1	3,2	80	Se descompone	1	3	3	1
	Nota: Se descompone en agua											
Acetato de Propilo C3H7OOCCH3 (Ácido Acético, Éster n-Propílico)	13	450	1,7 a 38	8	0,9	3,5	102	Leve	15	1	3	0
Alcohol Propílico CH3CH2CH2OH (1-Propanol)	23	412	2,2	13,7	0,8	2,1	97	Si	15	1	3	0
Propilamina CH3(CH2)2NH2	-37	318	2	10,4	0,7	2	49	Si	15	3	3	0
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
Propilbenceno C3H7C6H5 (Fenilpropano)	30	450	0,8	6	0,9	4,1	159	No	1	2	3	0
2-Propibifenil C6H5C6H4C3H7	> 100	445				6,77	280			0	1	0
Bromuro n-Propílico C3H7Br (1-Bromopropano)		490			1,35	4,34	71			2	3	0
Butirato n-Propílico C3H7COOC3H7	37				0,87	4,49	143			0	3	0
Carbinol Propílico	Ver Alcohol Butílico											
Cloruro Propílico C3H7Cl (1-Cloropropano)	< -18	520	2,6	11,1	0,9	2,7	46	Muy leve	1	2	3	0
Clorotioformiato Propílico C3H7SCOCI	63				1,1	4,8	155	No		2	2	0
Propilciclohexano H7C3C6H11		248			0,8		156 - 157			0		0
Propilciclopentano C3H7C5H9 (1-Ciclopentilpropano)		269			0,8		131			0		0
Propileno CH2:CHCH3 (Propeno)	Gas	455	2	11,1		1,5	-47	No	6	1	4	1
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											
Aldehído de Propileno	Ver Crotonaldehído											
Carbonato de Propileno OCH2CH2CH2OCO	135 (oc)				1,2		242	Si	25	1	1	0
Clorohidrina de Propileno	Ver 2-Cloro-1-Propanol											
Clorohidrina de sec-Propileno	Ver 1-Cloro-2-Propanol											
Propiléndiamina CH3CH(NH2)CH2NH2	33 (oc)	416			0,9	2,6	119	Si	15	2	3	0
Dicloruro de Propileno CH3CHClCH2Cl (1,2-Dicloropropano)	16	557	3,4	14,5	1,2	3,9	96	No	4	2	3	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Propilén Glicol CH ₃ CHOHCH ₂ OH (Metil Etilén Glicol) (1,2-Propanodiol)	99	371	2,6	12,5	1 +	2,62	188	Si	5	0	1	0
Acetato de Propilén Glicol	Ver Acetato de Metil Glicol											
Éter Isopropílico de Propilén Glicol	43				0,86		140	Si				
Éter Metílico de Propilén Glicol CH ₃ OCH ₂ CHOHCH ₃ (1-Metoxi-2-Propanol)	32		1,6	13,8	0,92	3,11	120	Si		0	3	0
Acetato de Metil Éter de Propilén Glicol (99% puro)	42		1,5 a 200°C	7 a 200°C	0,966	4,6	146	Leve	5	0	2	0
Monoacrilato de Propilén Glicol CH ₂ :CHCOO(C ₃ H ₆)OH (Hidroxipropil Acrilato)	97		1,4 a 100°C		1,05	4,5	210	Si	5	3	1	2
Óxido de Propileno OCH ₂ CHCH ₃	-37	449	2,3	36	0,83	2	35	Si	1 5	3	4	2
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Éter n-Propílico (C ₃ H ₇) ₂ O (Éter Dipropílico)	21	188	1,3	7	0,75	3,53	90				3	0
Formiato Propílico HCOOC ₃ H ₇	-3	455			0,9	3	81	Leve	1 5	2	3	0
Metanol Propílico	Ver Alcohol Butílico											
Nitrato de Propilo CH ₃ CH ₂ CH ₂ NO ₃	20	175	2	100	1,1		111	Leve	1 5	2	3	3 OX
Nota: Puede explotar con el calor												
Propionato de Propilo CH ₃ CH ₂ COOCH ₂ CH ₂ CH ₃	79 (oc)				0,9	4	118	No		1	3	0
Propiltriclorosilano (C ₃ H ₇)SiCl ₃	37				1,2	6,12	123,5	Si	1	3	3	1
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Propino CH ₃ C:CH (Alileno) (Metilacetileno)	Gas		1,7			1,4	-23		6	2	4	2
Ácido Prúsico	Ver Ácido Hidrociánico											
Pseudocumeno	Ver 1,2,4-Trimetilbenceno											
Piridina CH<(CHCH) ₂ >N	20	482	1,8	12,4	1,0-	2,7	115	Si	1 5	3	3	0
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Solución de Piroxilina	27							No	1	1	3	0
Nota: Puede estar por debajo												
Pirrol (CHCH) ₂ NH	39				1,0-	2,3	131	No		2	2	0
Pirrolidina NHCH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	3				0,9	2,5	86-87	Si	5 1	2	3	1
Pirrolidona NHCOCH ₂ CH ₂ CH ₂	129				1,1	2,9	245	Si	2 5	2	1	0
Nota: Punto de fusión (25)												
Aceite de Quenching	185				0,9			No	2	0	1	0
Quinolina C ₆ H ₄ N:CHCH:CH		480			1,1	4,5	238	No		2	1	0
Aceite de Rancho	Ver Fuel Oil No.1											
Aceite de Semilla de Colza		163	447		0,9			No	2	0	1	0
Aceite Rojo	Ver: Acido Oleico											
Resorcinol C ₆ H ₄ (OH) ₂ (Dihidroxibenzol)	127	608	1,4 a 200		1,28	3,8	277				1	0
Nota: Punto de fusión (111)												
Rodinol CH ₂ :C(CH ₃)(CH ₂) ₃ CH- (CH ₃)(CH ₂) ₂ OH	>100				0,9		114- 115 a 12 mm	No		0	1	0
Aceite de Ricino	Ver Aceite de Castor											
Aceite de Rosin	130	342			1,0-		360	No	2	0	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C		Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida				
				Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos			
											Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad	
Ron	Ver Alcohol Etílico y agua													
Salicilaldehído HOC6H4CHO (o-Hidroxibenzaldeido)	78					1,2		196	Leve	5	0	2	0	
Acido Salicilico HOC6H4COOH	157	540	200			1,5	4,8	76	No	2	0	1	0	
	Nota: Punto de Fusión 158-161													
Safrol C3H5C6H3OgCH2 (4-alil-1,2-Metilenedioxi-benzeno)	100					1,1		233	No			1	0	
Santalol C15H24O (Areol)	>100					1,0-		-300	No			1	0	
Aceite de Sesamo	255					0,9			No	2	0	1	0	
Aceite de Señal	Ver Aceite típico de sello mineral													
Silano SiH4 (Silicon Hidruro)	Gas	Pirofórico				1,3	-169		Leve	Evite Halon	1	4	3	
Aceite de Soja	282	445				0,9			No	2	0	1	0	
Aceite de Esperma No. 1 No. 2	220 238	308				0,9			No	2	0	1	0	
Aceite de Husillo	Ver Aceite Lubricante, Husillo													
Acido Estearico CH3(CH2)10COOH	196	395				0,8		386	No	2	1	1	0	
Alcohol Estearilico CH3(CH2)17OH (1-Ododeconol)		450				0,8		210 a 15 mm	No		0		0	
	Nota: Punto de fusión 55													
Aceite de Straw	157-183								No	2	0	1	0	
Estireno C6H5CH=CH2 Cinameno Feniletileno Vinilo de Benzeno	31	490	0,9	6,8		0,9	3,6	146	No	1	2	3	2	
	Nota: Se polimeriza													
	Nota: Ver datos químicos peligrosos													
Oxido de Estireno C6H5CHOCH2	74 oc	498				1,1					2	2	0	
Succinonitrilo NCCH2CH2CN Etileno Dicianido	132					1,0-	2,1	265-267	Si	2 5		1	0	
	Nota: Punto de fusión 55													
Sulfelano CH2(CH2)3SO2 (Tetrahidrotiofeno 1,1 - dióxido) (Tetrametilensulfona)	177 oc					1,3		285	Si	2	2	1	0	
	Nota: Punto de fusión 127													
Sulfuro	207	232				1,8		445	No		2	1	0	
Cloruro de Azufre S2CL2	118	234						138	Descomponer		3	1	1	
	Nota: Ver datos químicos peligrosos										Descomponer en agua			
Aceite Dulce	Ver Aceite de Oliva													
Silvestre	Ver 2-Metilfurano													
Cebo	265					0,9			No	2	0	1	0	
	Nota: Punto de fusión 31-38													
Aceite de Cebo	256					0,9			No	2	0	1	0	
	Nota: Punto de fusión 43													
Acido Tánico (HO)3C6H2CO2C6H2(OH)-COOH (Tanino) (Ácido digálico)	199 oc	527							Se Descomponer	Si	2	0	1	0
Acido Tartárico (d, l) (CHOHCO2H)2	210 oc	425				1,76	5,18				0	1	0	
	Nota: Punto de fusión 170													
Acido Tereftálico C6H4(COOH)2 (para-ácido pftalico) (Acido Benceno-poro-dicarboxilico)	260 oc	496				1,5		Sublima por encima 300	No	2	0	1	0	

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Cloruro de Tereftaloil C6H4(COCl)2 (Cloruro de Tereftaloil) (p-Dicloruro de Pftalil) (1,4 Cloruro de Benzenodicarbonil)	180						259	Yes	2	3	1	0
	Nota: Punto de fusión 79											
o- Terfenilo (C6H5)2C6H4	163 oc				1,1		332	No	2	0	1	0
m- Terfenilo (C6Hs)2C6H4	191 oc				1,2		363	No	2	0	1	0
Nota: Punto de fusión 87												
Terpilenol C10H17OH	91				0,9		214-224	No		0	2	0
Acetato de Terpinil C10H1yOOCCH3	93				1,0 -		220	Leve	5 2	0	2	0
Tetraamilbenceno (CsH 11)4C6H2	146				0,9		320-350	No	2	0	1	0
1,1,2,2-Tetrabromoetano CHBr2CHBr2 (Tetrabromuro de acetileno)		335			2,97	11,9	135			3	0	1
Tetraclorobenceno C6H2C14	155				1,7		246	No	2	0	1	0
1,2,4,S-Tetraclorobenceno C6H12Cl4	155				1,86		245	No		1	1	0
Tetradecano CH3(CH2h 2CH3	100	200	0,5		0,8		253	No		0	1	0
Tetradecanol C14H29OH	141 oc				0,8		264	No	2	0	1	0
1-Tetradeceno CH2:CH(CH2)11CH3	110	235			0,8	6,8	256	No	2	0	1	0
Tert-Tetradecil Mercaptano C14H29SH	121				0,9		258 - 278		5 2	2	1	0
Tetraetoxipropano (C2HsO)4C3H4	88 oc				1,12	6,7	327			0	2	0
Tetra (2-Etelbutil) Silicato [C2HsCH(C2Hs)CH2O]4Si	168 oc				0,9		238 a 50 mm	No	2	1	1	0
Tetraetileno Glicol HOCH2(CH2OCH2)3CH2OH	182 oc				1,1	6,7	Se descompon e	Si	2 5	1	1	0
Tetraetileno Glicol, Dibutil Eter	Ver Dibutoxi Tetraglicol											
Tetraetileno Glicol, Dimetil Eter	Ver Dibutoxi Tetraglicol											
Tetraetileno Pentamina H2N(C2H4NH)3C2H4NH2	163 oc	321			1,0-		333	Si	2 5	2	1	0
Silicato Tetra (2-etelexil) [C4H9CH(C2H5)CH2O]4Si	199 oc				0,9			No	2	1	1	0
Compuesto Tetraetilo de plomo Pb(C2H5)4	93			1,8	1,6	8,6	Se descompon e arriba 110	No		3	2	3
	Nota: Ver datos químicos peligrosos											
Ortosilicato de Tetraetil	Ver Etil Silicato											
Tetrafluoretileno F2C:CF2 (TFE) (Perfluoretileno)	Gas	200	10	50	1,5	3,87	-76	No		2	4	3
Dicloruro de Tetraglicol	Ver Bis[2-(2-cloroetoxi)etil]eter											
1,2,3,6-Tetrahidrobencaldeido CH2CH:CHCH2CH2CHCHO (3-Ciclohexeno-1-Carboxaldeido)	57 oc				1,0 -	3,8	164	Leve	5	2	2	0
Endo-tetrahidrodiciclo-		273			0,9		193					0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
pentadieno C10H16 (triciclodecano)									Nota: Punto de fusión 77			
Tetrahidrofurano OCH2CH2CH2CH2	-14	321	2	11,8	0,9	2,5	66	Si	1 5	2	3	1
Alcohol Tetrahidrofurfuril C4H7OCH2OH	75 oc	282	1,5	9,7	1,1		178 a 7,43 mm	Si	5	2	2	0
Oleato de Tetrahidrofurfuril C4H7OCH2OCC17H33	199				0,9		200-285 a 16 mm	No	2	1	1	0
Tetrahidronaftaleno C6H2(CH3)2C2H4 (Tetralin)	71	385	0,8 a 100	5,0 a 150	1,0 -	4,6	207	No		1	2	0
Tetrahidropiran	Ver Oxido de Pentametileno											
Tetrahidropirrol	Ver Pirrolidino											
Tetralin	Ver Tetrahidronaftaleno											
1,1,3,3-Tetrametoxipropano [(CH3O)2CH]2CH2	77				1,0-		183	Si	5	0	2	0
1,2,3,4-Tetrametilbenceno 95% C6H2(CH3)4 (Preniteno)	74	427			0,9		204-205	No		0	2	0
1,2,3,5-Tetrametilbenceno 85% C6H2(CH3)4 (Isoldureno)	71	427			0,9		197-198	No		0	2	0
1,2,4,5-Tetrametilbenceno 95% C6H2(CH3)4 (Dureno)	54				0,8 a 81	4,6	196	No		0	2	0
Tetrametileno	Ver Ciclobutano											
Tetrametilenglicol CH2OH(CH2)2CH2OH		390			1,0 +		110	Si	5	0	1	0
Oxido de Tetrametileno	Ver Tetrahidrofurano											
Compuesto Tetrametil de plomo Pb(C2H3)4	38				1,6	6,5		Se descomponen e arriba 100	No	3	3	3
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
2,2,3,3-Tetrametilpentano (CH3)3CC(CH3)2CH2CH3	<21	430	0,8	4,9	0,7	4,4	134			0	3	0
2,2,3,4-Tetrametilpentano (CH3)3CCH(CH3)CH(CH3)	<21				0,74	4,43	132			0	3	0
Tetrametil Estaño Sn(CH3)4	<21		1,9		1,3	6,2	78	No	3	2		0
Tetrafenil Estaño (C6H5)4Sn	232				1,5	14,7	424	No	2	3	1	0
Propionato de Tetrapropionil glucosil	Nota: Punto de Fusión 226											
Tialdina SCH(CH3)SCH(CH3)NHC HCH3	Ver Pentapropionato Glucosa											
2,2-Tioldietanol (HOCH2CH2)2S (Tioldietileno glicol)	93 oc				1,1		Se descomponen e	Leve	5	2	2	1
Tioldietileno Glicol	Punto de Fusión 44											
2,2-Tioldietanol (HOCH2CH2)2S (Tioldietileno glicol)	160 oc				1,2		282	Si	5 2	1	1	0
Tioldiglicol (CH2CH2OH)2 S (Tioldietileno Glicol) (Sulfuro de Beta-bis-hidroxietil) (Sulfuro de Dihidroxietil)	Ver 2,2-Tioldietanol											
Tiopeno SCH:CHCH:CH	160	298			1,2		283	Si	2	2	1	0
Tiopeno SCH:CHCH:CH	-1				1,1	2,9	84	No	1	2	3	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida				
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos			
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad	
1,4-Tioxano O(CH₂CH₂)₂S (1,4-Oxatiano)	42				1,12	3,59	149				2	2	0
Tolueno C₆H₅CH₃ (Metilbenceno) (Fenilmetano) (Tolueno)	4	480	1,1	7,1	0,9	3,1	111	No	1	2	3	0	
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Tolueno-2,4-Diisocianato CH₃CaH₃(NCO)₂	127		0,9	9,5	1,2	6	251	No		3	1	3 W	
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Acido p-Toluenosulfónico C₆H₄(SO₃H)(CH₃)	184						140 a 20 mm	Si	2	3	1	1	
	Nota: Punto de fusión 104,5												
Toluhidroquinona C₆H₃(OH)₂CH₃ (Metilhidroquinona)	172	468					285	Si	2		1	0	
	Nota: Punto de fusión 126												
o-Toluidina CH₃C₆H₄NH₂ (2 -Methilanilina)	85	482			1,0-	3,7	200	No		3	2	0	
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
p-Toluidina CH₃C₆H₄NH₂ (4-Methilanilina)	87	482			1,0-	3,9	200	No		3	2	0	
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Toluol	Ver Tolueno												
m-Tolidietanolamina (HOC₂H₄)₂NC₆H₄CH₃ (MTDEA)	204	393	0,6					No	2	2	1	0	
	Nota: Punto de fusión 62												
2,4-Tolileno Disocianato	Ver Tolueno-2,4-Disocianato												
Fosfato de o-Tolil	Ver Fosfato de Tri-o Cresil												
Sulfonato de o-tolil p-tolueno Ct₄H₁₄O₃S	184				1,2				2	1	1	0	
Aceite de transformador	146 oc				0,9			No	2	0	1	0	
Aceite de Transil	Ver Aceite de transformador												
Triacetin	Ver Triacetato de Gliceril												
Triamilamina (C₅H₁₁)₃N	102 oc				0,8		234	No	2	2	1	0	
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Triamilbenceno (C₅H₁₁)₃C₆H₃	132 oc				0,9		302	No	2	0	1	0	
Triamil Borato B(C₅H₁₁O)₃	82 oc				0,8	9,4	221			1	2	0	
Tributilamina (C₄H₉)₃N	86 oc				0,8	6,4	214	No		3	2	0	
Borato de Tri-n-butil B(OC₄H₉)₃	93 oc				0,85	7,94	230			3	2	1	
Citrato de Tribulo C₃H₄(OH)(COOC₄H₉)₃	157	368			1,0 +		232	No	2	0	1	0	
Fosfato de Tributilo (C₄H₉)₃PO₄	146 oc				1,0 -		293	No	2	2	1	0	
Tributilfosfina (C₄H₉)₃P		200					245	No		0	1	0	
Fosfito de Tributil (C₄H₉)₃PO₃	120 oc				0,9		118-121 a 7 mm	Se descomponen		2	1	1	
1,2,4-Triclorobenceno C₆H₃CL₃	105	571	2,5 a 150	6,6 a 150	1,5		213	No	3	2	1	0	
1,1,1-Tricloroetano CH₃CCl₃	Ninguno		7,5	12,5	1,32	4,55	74	No		2	1	0	
Tricloroetileno CLHC:CCL₂	Ninguno	420	7,8 a 100	52 a 100	1,5	4,5	87	No		2	1	0	
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
1,2,3-Tricloropropano CH₂CLCH₂CLCH₂CL (Tricloruro de Alil) (Triclorodrin de Gliceril)	71		3,2 a 120	12,6 a 150	1,4	5,1	156	No	3	3	2	0
Triclorosilano HSiCl₃	-14 oc				1,3	4,7	32	Se descomponen		3	4	2 W
Fosfato de Tri-o-Cresil	225	385	385		1,2		410 Se descomponen	No	2	2	1	0
Tridecanol CH₃(CH₂)₁₂OH	121 oc				0,8	6,9	274	No	2	0	1	0
2-Tridecanona	Nota: Punto de fusión 30											
Acrilato de Tridecil CH₂:CHCOOC₁₃H₂₇	132 oc				0,9		150 a 10 mm	No	2	1	1	0
Alcohol de Tricedil C₁₂H₂₅CH₂OH (Tridecanol)	82 oc				0,8		252- 262		5	0	2	0
Fosfato de Tridecil (C₁₀H₂₁O)₃P	235 oc				0,9		180 a 0,1 mm	No	2	0	1	0
Trietanolamina (CH₂OHCH₂)₃N (2,2',2*-Nitrilotrietanol)	179				1,1	5,1	343	Si	2 5	2	1	1
1,1,3-Trietoxihexano CH(OC₂H₅)₂CH₂CH- (OC₂H₅)C₈H₇	99 oc				0,9	7,5	133 a 50 mm Se descomponen a 760 mm	No		1	1	0
Trietilaluminio (C₂H₅)₃Al	Nota: Se inflama espontáneamente en el aire.									3	4	3 W
Trietilamina (C₂H₅)₃N	-7 oc	249	1,2	8	0,7	3,5	89	No	1 5	3	3	0
1,2,4-Trietilbenceno (C₂H₅)₃C₆H₃	83 oc			56 a 115	0,9	5,6	217	No			2	0
Trietilborano (C₂H₅)₃B	Nota: Se inflama espontáneamente en el aire.									1	3	3 W
Citrato de Trietil HOC(CH₂CO₂C₂H₅)- CO₂C₂H₅	151				1,1		294	Muy leve	2	0	1	0
Glicol Trietilenol HOCH₂(CH₂OCH₂)₂CH₂OH (Dicoproato) (2,2-Dioxi-etilen-dietanol)	177 oc	371	0,9	9,2	1,1	5,2	286	Si	2 5	1	1	0
Diacetato de Trietilen Glicol CH₃COO(CH₂CH₂O)₃- COCH₃ (TDAC)	174 oc				1,1		300	Si	5 2	0	1	0
Eter Dimetil de Trimetilen Glicol CH₃(OCH₂)₃OCH₃	111 oc				1,0 -	4,7	216		2	1	1	0
Eter Etil Trietilen Glicol	Ver Etoxitriglicol											
Eter Metil Trietilen Glicol	Ver Metoxy Triglicol											
Eter Monobutil Trietilenoglicol C₄H₉O(C₂H₄O)₃H	143				1,0 +		132	Si	5 2	0	1	0
Trietilentetramina H₂NCH₂(CH₂NHCH₂)₂- CH₂NH₂	135	338			1,0 -		278	Si	2 5	3	1	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Fosfato de Trietil (C2H5)3PO4 (Etil Fosfato)	115 oc	454			1,1		209-218	Si	5 2	0	1	1
Clorotrifluoroetileno CF2:CFCL	Gas		8,4	16	1,31 a 5,7 atm	402	-28		6		4	0
Dicloruro de Triglicol CLCH2(CH3OCH2)2CH2CL	121 oc				1,2		241	No	2	2	1	0
Fosfato de Trihexil (C6H13)3PO3	160 oc				0,9		135-141 a 2 mm	Se descompone			1	0
Se descompone en agua												
Trisobutilaluminio [(CH3)2CHCH2]3AL	Nota: Se inflama espontáneamente en el aire.									3	4	3 W
No utilice agentes extintores agua, espuma, o halogenados												
Borato de Trisobutil B(OC4H9)3	85 oc				0,84	7,94	212			3	2	1
Trisopropanolamina [(CH3)2COH]3N 1,1',1''-Nitrolatro-2-2-propanol	160 oc	320			1,0 -		307	Si	2 5	2	1	0
Triisopropilbenceno C6H3(CH3CHCH3)3	97 oc				0,9		237	No		0	1	0
Borato de Trisopropil (C3H7O)3B	28				0,82	6,49	142			3	3	1
Tritriofosfato Trilaurilico [CH3(CH2)11S]3P	203				0,9				2	0	1	0
Trimetilaluminio (CH3)3AL	Nota: Se inflama espontáneamente en el aire.										3	3 W
No utilice agentes extintores agua, espuma, o halogenados												
Trimetilamina (CH3)3N	Gas	190	2,0	11,6		2,0	3	Si	6	3	4	0
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
1,2,3-Trimetilbenceno C6H3(CH3)3 (Hemelitil)	44	470	0,8	6,6	0,89	4,15	176			0	2	0
1,2,3-Trimetilbenceno 90,5 % C6H3(CH3)3 (Hemimeletilina 90,5 %)	53	479			0,9	4,1	175-177	No		0	2	0
1,2,4-Trimetilbenceno C6H3(CH3)3 (Pseudocumeno)	44	500	0,9	6,4	0,87	4,15	165	No		0	2	0
1,3,5-Trimetilbenceno C6H3(CH3)3 (Mesityleno)	50	559			0,9	4,1	164	No		0	2	0
Borato de Trimetil	Ver Metil Borato											
2,2,3-Trimetilbutano (CH3)3C(CH3)CHCH3 (Triptano-un isomero de heptano)	<0	412			0,69	3,46	81			0	3	0
2,2,3-Trimetil-1-butano (CH3)3CC(CH3):CH2 (Heptileno)	<0	375			0,71	3,39	78			0	3	0
Trimetil de Carbinol	Ver Alcohol tert-butílico											
Trimetilclorosilano (CH3)3SiCL	-28				0,9	3,75	57	Si	1	3	3	2 W
1,3,5-Trimetilclorohexano (CH3)3C6H9 (Hexahidromesityleno)		314			0,9		139			0		0
Trimetilciclohexanol CH(OH)CH2C(CH3)2-CH2CH(CH3)CH2	74 oc				0,9	4,9	198	No		2	2	0
3,3,5-Trimetil-1-Ciclohexanol CH2CH(CH3)CH2C(CH3)2-	88 oc				0,9	4,9	198	Leve	5	2	2	0

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida				
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos			
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad	
CH ₂ CHOH													
Trimetileno	Ver Ciclopropano												
Trimetilenodiamina	Ver 1,3-Propanodiamina												
Trimetilen Glicol HO(CH ₂) ₃ OH (1,3-Propanodiol)		400			1,1	2,6	214	Si	5	1			0
Trimetiletileno	Ver 2-Metil-2-Buteno												
2,5,5-Trimetilheptano C ₂ H ₅ C(CH ₃) ₂ (CH ₂) ₂ - CH(CH ₃) ₂	<55	275			0,73	4,91	151			0	2		0
2,5,5-Trimetilhexano (CH ₃) ₃ C(CH ₂) ₂ CH(CH ₃)	13 oc				0,7	4,4	124	No	1	2	3		0
3,5,5-Trimetilhexanol CH ₃ C(CH ₃) ₂ CH ₂ CH- (CH ₃)CH ₂ CH ₂ OH	93 oc				0,8		194	No		2	2		0
2,4,8-Trimetil-6-Nonanol C ₄ H ₉ CH(OH)C ₇ H ₁₅ (2,6,8-Trimetil-4-nonanol)	93 oc				0,82	6,43	255			0	2		0
2,6,8-Trimetil-4-Nonanol (CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH(OH)CH ₂ CH-(CH ₃)CH ₂ CH(CH ₃) ₂	93 oc				0,8		226	No		2	2		0
2,6,8-Trimetil-4-Nonanona (CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH(CH ₃)CH 2-COCH ₂ CH(CH ₃) ₂	91 oc				0,8	6,3	218	No		2	2		0
Triocrilato de Trimetilolpropano C ₂ H ₅ C(CH ₂ OCOCH ₂) ₃	149 oc				1,5		200		2	0	1		0
2,2,3-Trimetilpentano CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)C(CH ₃) ₃	<21	346			0,72	3,94	110			0	3		0
2,2,4-Trimetilpentano (CH ₃) ₃ CCH ₂ CH(CH ₃) ₂	-12	415	1,1	6	0,7	3,9	99	No	1		3		0
2,3,3-Trimetilpentano CH ₃ CH ₂ C(CH ₃) ₂ CH(CH ₃) 2	<21	425			0,73	3,94	115			0	3		0
2,2,4-Trimetil-1,3- Pentanediol (CH ₃) ₂ CHCH(OH)C(CH ₃) ₂ -CH ₂ OH	113 oc	346			0,9		215- 235	No	2	0	1		0
Nota: Punto de Fusión 46-55													
2,2,4-Trimetilpentanediol Diiso-Butirato C ₁₆ H ₃₀ O ₄	121 oc	424	0,5 a 172		0,9	9,9	280		2	0	1		0
Benzoato 2,2,4-Trimetil- 1,3-pentanediol Isobutirato (CH ₃) ₂ CHCH (OH)C(CH ₃) ₂ - CH ₂ OOCCH(CH ₃) ₂	120 oc	393	149	201	1,0-		180- 182	No	2	0	1		0
Benzoato 2,2,4- Trimetilpentanediol Isobutirato C ₁₉ H ₂₈ O ₄	163 oc				1		75 a 10 mm		2	0	1		0
2,3,4-Trimetil-1-Pentano H ₂ C:C(CH ₃)CH(CH ₃)- CH(CH ₃) ₂	<21	257			7,2	3,87	101			0	3		0
2,4,4-Trimetil-1-Pentano CH ₂ :C(CH ₃)CH ₂ C(CH ₃) (Diisobutileno)	-5	391	0,8	4,8	0,7	3,8	101	No	1	2	3		0
2,4,4-Trimetil-2-Pentano CH ₃ CH:C(CH ₃)C(CH ₃) ₃	2 oc	305			0,7	3,8	105	No	1	2	3		0
3,4,4-Trimetil-2-Pentano (CH ₃) ₃ CC(CH ₃):CHCH ₃	<21	325			0,74	3,87	112			0	3		0
Fosfato de Trimetil (CH ₃ O) ₃ P	54 oc				1,0 +	4,3	111- 112	No		0	2		0
Fosfato de Trioctil (C ₈ H ₁₇ O) ₃ P (Tris (2-Etilhexil Fosfato))	171 oc				0,9		100 a 0,01 mm	No	2	0	1		0
Trioxano OCH ₂ OCH ₂ OCH ₂	45 oc	414	3,6	29			115	Leve	5	2	2		0
Nota: Punto de fusión 64													

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Tripenilmetano (C6H5)3CH	>100				1,01	8,43	359			0	1	0
Nota: Punto de fusión 93												
Tripenil Fosfato (C6H5)3PO4	220				1,3		399	No	2	2	1	0
Trifenilfosfina	Ver Trifenilfosforo											
Fosfito de Trifenil (C6H5O)3PO3	218 oc				1,2		155-160 a 0,1 mm	No	2	0	1	0
Trifenilfosfina (C6H5)3P	180 oc					9	377	No	2	0	1	0
Nota: Punto de fusión 80												
Tripropil Aluminio (C3H7)3AL	Nota: Se inflama espontáneamente en el aire.								No utilice agentes extintores agua, espuma, o halogenados			
Tripropilamina (CH3CH2CH2)3N	41 oc				0,8	4,9	156	Muy leve		2	2	0
Tripropileno C9H18 (Trímero de Propileno)	24 oc				0,7	4,35	133-142		1	0	3	0
Tripropileno Glicol H(OC3H6)3OH	141				1,0+		268	Si	2	0	1	0
Eter Metil Tripropileno Glicol HO(C3H6O)2C3H6OCH3	121				0,97	7,12	243			0	1	0
Tris (2-Etilhexil) Fosfito	Ver Triocil Fosfito											
Aceite de Tung	289	457			0,9			No	2	0	1	0
Nota: Punto de fusión 31												
Aceite de Turbina	Ver Aceite de Lubricante, Turbina											
Aceite de Combustible	Ver Jet de combustible											
Aceite Rojo de Turquía	247	445			1,0-			Si	2 5	0	1	0
Trementina	35	253	0,8		<1		149	No	1	1	3	0
Ultrasene (Kerosene, Desodorizado)	79							No		1	2	0
Undecano	Ver Hendecano											
2-Undecanol C4H9CH(C2H5)C2H4-CH(OH)CH3	113 oc				0,8		225	No	2	1	1	0
Hidrazina Dimetil Asimétrico	Ver 1,1-Dimetilhidrazina											
Valeraldeido CH3(CH2)3CHO (Pentanol)	12 oc	222			0,8	3	103	No	1	1	3	0
Acido Valérico	Ver Acido Pentanoico											
Vinil Acetato CH2:CHOOCCH3 (Etenil Etanoato)	-8	402	2,6	13,4	0,9	3	72	Leve	1 5	2	3	2
Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.												
Vinilaceto-B-Lactona	Ver Diceteno											
Vinil Acetileno CH2:CHC:CH (1-Buten-3-ino)			21	100	0,68 a 1,7 atm	1,8	5			2	4	3
Eter Vinil Alil CH2:CHOCH2CH2O-(CH2)3CH3	>20 oc				0,8		67	Muy leve	1	2	3	2
Vinilbenceno	Ver Estireno											
Vinilbencilclorato CLCH2C6H4CH:CH 2	104 oc				1,1		229	No		2	1	
Vinil Bromuro	None	530	9	15	1,5	3,7	15,8	No		2	0	1
Eter Vinil Butil CH2:CHOC4H9	-9 oc				0,8	3,5	94	Leve	1 5	2	3	2
Butirato de Vinil CH2:CHOCOC3H7	20 oc		1,4	8,8	0,9	4	117	Leve	1 5	2	3	2
Eter 2-Cloroetil de Vinil CH2:CHOCH2CH2CL	27 oc				1,0+	3,7	109	Leve	1 5	2	3	2
Cloruro de Vinil CH2CHCL (Cloroetileno)	-78 oc	472	3,6	33	0,91	2,2	-14	No	6	2	4	2

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida			
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos		
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad
Crotonato de Vinil CH ₂ :CHOC(=CH):CH ₃	26 oc				0,9	4	134	Leve	1 5	2	3	2
Cianuro de Vinil	Ver Acrilonitrilo											
4-Vinil Ciclohexano C ₈ H ₁₂	16	269			0,8	3,7	130		1	0	3	2
Eter Vinil	Ver Eter Divinilo											
Etil Alcohol Vinil CH ₂ :CH(CH ₂) ₂ OH (3-Butin-1-al)	38		4,7	34	0,84	2,49	112	Si		0	2	0
Oxido Vinil-etileno	Ver Monóxido Butadieno											
Eter Vinil Etil CH ₂ :CHOC ₂ H ₅	> -46	202	1,7	28	0,8	2,5	36	No	1 5	2	4	2
2-Etilhexoato de Vinil CH ₂ :CHOC(=O)C ₂ H ₅ C ₄ H ₉	74 oc				0,9	6	185	No		2	2	2
Eter 2-Etilhexil Vinil C ₁₀ H ₂₀ O	57 oc	202			0,8	5,4	178	Leve	5	2	2	2
2-Vinil-5-Etilpiridina N:C(CH ₂ :CH ₂)CH:CH-C ₂ H ₅ :CH	93 oc				0,9		120 a 50 mm	No		2	2	2
Fluoruro de Vinil CH ₂ :CHF	Gas		2,6	21,7			-72	Leve	6	1	4	2
Cloruro de Vinilidina CH ₂ :CCL ₂ (1,1-Dicloroetileno)	-28	570	6,5	15,5	1,2	3,4	32	No	4	2	4	2
Fluoruro de Vinilidina CH ₂ :CF ₂	Gas		5,5	21,3			-86	Leve	6	1	4	2
Eter Isobutil Vinil CH ₂ :CHOCH ₂ CH(CH ₃)CH ₃	-9				0,8	3,5	83	Leve	1 5	2	3	2
Eter Isoctil Vinil CH ₂ :CHO(CH ₂) ₅ CH(CH ₃) ₂	60				0,8	5,4	175	No		1	2	0
Eter Isopropil Vinil CH ₂ :CHOCH(CH ₃) ₂	-32	272				3	56		1 5	2	4	2
Eter 2-Metoxietil Vinil CH ₂ :CHOC ₂ H ₄ OCH ₃ (1-Metoxi-2-Vinil-etano)	18 oc				0,9	3,52	109			0	3	0
Eter Metil Vinil CH ₂ :CHOCH ₃	Gas	287				2	6	Leve	6	2	4	2
Eter Octadecil Vinil CH ₂ :CHO(CH ₂) ₁₇ CH ₃	177				0,8		147- 187 a 5 mm	No	2	0	1	0
Propionato Vinil CH ₂ :CHOC(=O)C ₂ H ₅	1				0,9	3,3	95	Leve	1 5	2	3	2
1-Vinilpirrolidona CH ₂ :CHNCOCH ₂ CH ₂ CH ₂ (Vinil-2-Pirrolidona)	98 oc				1,0+	3,8	96 a 14 mm	Si	5	0	1	0
Vinil-2-Pirrolidona)	Ver Vinilpirrolidona											
Vinil Tolueno CH ₃ C ₆ H ₄ CH:CH ₂	53	538	0,8	11	0,9	4,08	168	No		2	2	2
Vinil Triclorosilano CH ₂ :CHSiCl ₃	21 oc				1,3	5,61	91		1	3	3	3W
Agua Gaseosa	Ver Gas											
Cera Microcristalina	> 204				0,9				2	0	1	0
Cera Ozoquerita (Cera Mineral)	113				0,9			No	2	0	1	0
Cera Parafina	199	245			0,9		> 371	No	2	0	1	0
Aceite de Ballena	230	427			0,9			No	2	0	1	0
Whiskey	Ver Alcohol Etílico y agua											
Alquitran Blanco	Ver Naftalina											
Vinos	Ver Alcohol Etílico y agua											
Alcohol de Madera	Ver Alcohol Metílico											
Aceite de Madera de Alquitran	Ver Aceite de Alquitran de Pino											
Grasa de Lana	Ver Lanolina											
M-Xileno C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	27	527	1,1	7	0,9	3,7	139	No	1	2	3	0
	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.											

Compuesto Químico	Punto de inflamación en °C	Temperatura de ignición en °C	Límites de inflamabilidad Porcentaje en volumen		Densidad relativa (Agua=1)	Densidad del Vapor (Aire=1)	Punto de ebullición °C	Solubilidad en agua	Véase la introducción sugerida						
			Inferior	Superior					Método de extinción	Identificación de riesgos					
										Para la Salud	De inflamabilidad	De reactividad			
(1,3-Dimetilbenceno)															
O-Xileno C6H4(CH3)2 (1,2-Dimetilbenceno) (o-Xilol)	32	463	0,9	6,7	0,9	3,7	144	No	1	2	3	0	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.		
P-Xileno C6H4(CH3)2 (1,4-Dimetilbenceno)	27	528	1,1	7	0,9	3,7	138	No	1	2	3	0	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.		
O-Xilidina C6H3(CH3)2NH2 (o-Dimetillanilina)	97		1		1,0 -		224	No		3	1	0	Nota: Ver en datos de químicos peligrosos.		
o-Xilol	Ver O-Xileno														
Zinc Dietil	Ver Zincdietil														
Zinc Stearato Zn18H35O2	277 oc	420			1,1					0	1	0			

APÉNDICE Z

Z.1 DOCUMENTOS NORMATIVOS A CONSULTAR

Norma Técnica Ecuatoriana NTE INEN ISO 3864-1 *Símbolos gráficos. Colores de seguridad y señales de seguridad. Parte 1: Principios de diseño para señales de seguridad e indicaciones de seguridad*

Z.2 BASES DE ESTUDIO

NFPA 704. *Standard System for the Identification of the Hazards of Materials for Emergency Response*. National Fire Protection Association, Quincy, MA, 2012.

NFPA 325. *Guide to fire hazard properties of flammable liquids, gases and volatile solids*. National Fire Protection Association, Quincy, MA, 1994.

INFORMACIÓN COMPLEMENTARIA

Documento: TÍTULO: PREVENCIÓN DE INCENDIOS. CLASIFICACIÓN E Código:
NTE INEN 1076 IDENTIFICACIÓN DE SUSTANCIAS PELIGROSAS EN SG.02.01-411
Primera revisión PRESENCIA DE FUEGO.

ORIGINAL:

Fecha de iniciación del estudio: Julio 2012

REVISIÓN:

Fecha de aprobación anterior del Consejo Directivo 1987-05-07
Oficialización con el Carácter de Obligatoria
por Acuerdo Ministerial No. 336 de 1987-05-11
publicado en el Registro Oficial No. 725 de 1987-07-09

Fecha de iniciación del estudio: 2012-07-19

Fechas de consulta pública: 2012-11-14 a 2012-12-14

Subcomité Técnico:

Fecha de iniciación:

Fecha de aprobación:

Integrantes del Subcomité Técnico:

Mediante compromiso presidencial N° 16364, el Instituto Ecuatoriano de Normalización – INEN, en vista de la necesidad urgente, resuelve actualizar el acervo normativo en base al estado del arte y con el objetivo de atender a los sectores priorizados así como a todos los sectores productivos del país.

Para la revisión de esta Norma Técnica se ha considerado el nivel jerárquico de la normalización, habiendo el INEN realizado un análisis que ha determinado su conveniente aplicación en el país.

La Norma en referencia ha sido sometida a consulta pública por un período de 30 días y por ser considerada EMERGENTE no ha ingresado a Subcomité Técnico.

Otros trámites: Esta NTE INEN 1076:2013 (Primera revisión), reemplaza a la NTE INEN 1076:1987

La Subsecretaría de la Calidad del Ministerio de Industrias y Productividad aprobó este proyecto de norma

Oficializada como: Obligatoria

Por Resolución No. 13080 de 2013-04-22

Registro Oficial No. 954 de 2013-05-15

**Instituto Ecuatoriano de Normalización, INEN - Baquerizo Moreno E8-29 y Av. 6 de Diciembre
Casilla 17-01-3999 - Telfs: (593 2)2 501885 al 2 501891 - Fax: (593 2) 2 567815
Dirección General: E-Mail: direccion@inen.gob.ec
Área Técnica de Normalización: E-Mail: normalizacion@inen.gob.ec
Área Técnica de Certificación: E-Mail: certificacion@inen.gob.ec
Área Técnica de Verificación: E-Mail: verificacion@inen.gob.ec
Área Técnica de Servicios Tecnológicos: E-Mail: inenlaboratorios@inen.gob.ec
Regional Guayas: E-Mail: inenguayas@inen.gob.ec
Regional Azuay: E-Mail: inencuenca@inen.gob.ec
Regional Chimborazo: E-Mail: inenriobamba@inen.gob.ec
URL: www.inen.gob.ec**